# (<sub>2</sub>)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(2) Anmeidenummer: 91106870.8

2 Anmeldetag: 27.04.91

(i) Int. Cl.5: **C07D** 207/408, C07D 207/38, C07D 403/12, C07D 207/404, C07D 405/12, A01N 43/36

Priorität: 10.05.90 DE 4014941 08.03.91 DE 4107394

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 13.11.91 Patentblatt 91/46

 Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL

(7) Anmelder: BAYER AG

W-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

72 Erfinder: Krauskopf, Birgit, Dr. Kicke 19 W-5060 Bergisch Gladbach 1(DE) Erfinder: Lürssen, Klaus, Dr. August-Kierspel-Strasse 151

W-5060 Bergisch Gladbach(DE) Erfinder: Santel, Hans-Joachim, Dr.

Gruenstrasse 9a

W-5090 Leverkusen 1(DE)

Erfinder: Schmidt, Robert R., Dr.

Im Waldwinkel 110

W-5060 Bergisch Gladbach(DE) .

Erfinder: Wachendorff-Neumann, Ulrike, Dr.

Kriescherstrasse 81 W-4019 Monheim(DE) Erfinder: Fischer, Reiner, Dr. Nelly-Sachs-Strasse 23 W-4019 Monheim 2(DE)

Erfinder: Erdelen, Christoph, Dr.

**Unterbuescherhof 22** W-5653 Leichlingen 1(DE)

1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate.

(I) Es werden neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der allgemeinen Formel

$$\begin{array}{c|c}
A & R-0 & X \\
\hline
H-N & 0
\end{array}$$

Υ

bereitgestellt, in welcher

für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0-3 steht,

für Wasserstoff oder für die Gruppen

-CO-R1, -CO-O-R2 oder E®

steht, in welchen

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

- R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,
- A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen-, Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,
- B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

## oder worin

- A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind einen Carbocyclus bilden und für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
  - sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Die neuen Verbindungen der Formel (I) besitzen eine hervorragende herbizide, insektizide und akarizide Wirksamkeit.

Die Erfindung betrifft neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Insektizide, Akarizide und Herbizide.

Von 3-Acyl-pyrrolidin-2,4-dionen sind pharmazeutische Eigenschaften vorbeschrieben (S. Suzuki et. al. Chem. Pharm. Bull. 15 1120 (1967)). Weiterhin wurden N-Phenyl-pyrrolidin-2,4-dione von R. Schmierer und H. Mildenberger Liebigs Ann. Chem. 1985 1095 synthetisiert. Eine biologische Wirksamkeit dieser Verbindungen wurde nicht beschrieben.

In EP-A 0 262 399 werden ähnlich strukturierte Verbindungen (3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione) offenbart, von denen jedoch keine herbizide, insektizide oder akarizide Wirkung bekannt geworden ist.

In DE-A 3 525 109 werden ähnlich strukturierte 1-H-3-Arylpyrrolidin-2,4-dione offenbart, die als Zwischenprodukte für Farbstoffsynthesen verwendet wurden.

Es wurden nun neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate gefunden, die durch die Formel (I) dargestellt sind,

15

20

30

in welcher

Х für Alkvi, Halogen, Alkoxy steht,

Υ für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Ζ für Alkyi, Halogen, Alkoxy steht,

25 n für eine Zahl von 0-3 steht,

> R für Wasserstoff oder für die Gruppen -CO-R1, -CO-O-R2 oder E®

steht, in welchen

- für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkytthioalkyl, Polyal-R١ koxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und
- für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und R<sup>2</sup> gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,
- für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Α 35 Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen-, Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl
  - В für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

oder worin

gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind einen Carbocyclus bilden A und B

E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht, sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Im folgenden seien die folgenden Untergruppen definiert:

- Verbindungen der Formel (I) worin R = Wasserstoff, (la):
- Verbindungen der Formel (I) worin R = COR1, (lb):
- Verbindungen der Formel (I) worin R = COOR<sup>2</sup>. (lc):
- Verbindungen der Formel (I) worin R = E® für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion (ld): steht.

Weiterhin wurde gefunden, daß man 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione bzw. deren Enole der Formel (la)

55

45

in welcher A, B, C, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man

(A)

N-Acylaminosäureester der Formel (II)

5

10

15

20

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

R3 für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

(B)

Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Ib)

25

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

30

in welcher A, B, X, Y, Z, R<sup>1</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la),

35

40

45

55

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

α) mit Säurehalogeniden der allgemeinen Formel (III)

in welcher

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines

Säurebindemittels,

oder

β) mit Carbonsäureanhydriden der allgemeinen Formel (IV)

R1-CO-O-CO-R1 (IV)

in welcher

R¹ die oben angegebene Bedeutung hat, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt,

(C)

Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Ic)

15

20

5

10

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
R^{2}O-C-O & X \\
\hline
A & & & \\
N & & & \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
Z_{n} \\
Y & & (Ic)
\end{array}$$

25 in welcher

A, B, C, X, Y, Z, R<sup>2</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

30

35

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Chlorameisensäureester der allgemeinen Formel (V)

40 R2-O-CO-CI (V)

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat, gegebenenfals in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

D١

Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (I)

50

45

55

in welcher X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben,

erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

$$A \xrightarrow{B} HO X Z_{n} Y \qquad (Ia)$$

in welcher X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Metallhydroxiden oder Aminen der allgemeinen Formeln (VI) und (VII)

20 in welchen

5

10

25

30

35

40

45

50

55

Me für ein- oder zweiwertige Metallionen,

s und t für die Zahlen 1 und 2 und

R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl

stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

Überraschenderweise wurde gefunden, daß die neuen 3-Arylpyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) sich durch hervorragende insektizide, akarizide und herbizide Wirkungen auszeichnen.

Bevorzugt sind 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I), in welcher

X für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl steht,

Z für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

 $-CO-R^1$  oder  $-CO-O-R^2$  oder  $E^{\Theta}$ 

steht, in welchen

Für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl und Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann, steht,

für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl-,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl;

für gegebenenfalls durch Halogen-,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl-,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen- und C1-C6-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen- und  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-substituiertes Hetaryloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl steht,

R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl steht,

A für Wasserstoff oder gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-

alkyl,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkylthio- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl- $C_1$ -  $C_6$ -Haloalkyl-,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Hetaryl oder Aryl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl steht,

B für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxyalkyl steht,

6 oder worin

20

R١

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen 3 bis 8-gliedrigen Ring bilden,

für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht, sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

10 Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I) in welcher

X für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C4-Alkoxy, C1-C2-Halogenalkyl steht,

Z für C1-C4-Alkyl, Halogen, C1-C4-Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

15 R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

$$-CO-R^1$$
 oder  $-CO-O-R^2$  oder  $E^\Theta$ 
(Ib) (Ic) (Id)

steht, in welchen für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-

C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl und Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht, für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen- und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht, gegebenenfalls für durch Halogen, Amino und C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-alkyl

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl steht,

A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>
C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder

Schwefelatomen unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Halogen-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>
C<sub>4</sub>-Haloalkyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Hetaryl oder Aryl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

B für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C1-C10-Alkyl, C1-C6-Alkoxyalkyl steht,

45 oder worin

50

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen 3 bis 7-gliedrigen Ring bilden,

E° für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (i) in welcher

X für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,

Y für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy und Trifluormethyl steht,

Z für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,

55 n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

$$-CO-R^1$$
 oder  $-CO-O-R^2$  oder  $E^\Theta$ 
(Ib) (Ic) (Id)

steht, in welcher

5

10

15

20

30

R¹ für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxyl-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht, für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl-, Trifluormethoxy-, Nitro- substituiertes Phenyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy- substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl steht.

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl und Pyrazolyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkylsteht, für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Amino-, Methyl-, Ethyl-, substituiertes Pyridyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Pyrimidyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und Thiazolyloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,

R² für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>1</sub>ε-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>1</sub>ε-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Nitro, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl substituiertes Phenyl steht,

A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>
C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatomen unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, iso-Propyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Trifluormethyl-, Nitro susbtituiertes Aryl, Pyridin, Imidazol, Pyrazol, Triazol, Indol, Thiazol oder Aryl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl steht,

B für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyalkyl steht, oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen 3 bis 6-gliedrigen Ring bilden,

E\* für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel I.

Verwendet man gemäß Verfahren (A) N-2,6-Dichlorphenylacetyl-alaninethylester,so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

H<sub>3</sub>C C1 
$$\frac{1. \text{ Base}}{2.\text{H}^+}$$
  $\frac{\text{H}_3\text{C}}{\text{H}_3\text{C}}$   $\frac{1. \text{ Base}}{\text{H}_3\text{C}}$   $\frac{\text{H}_3\text{C}}{\text{C}_1}$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (B) (Variante a) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5-isopropyl-pyrrolidin-2,4-dion und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren B (Variante β) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5-cyclopentyl-pyrrolidin-2,4- i dion und Acetanhydrid, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren C 3-(2,4-6-Trimethylphenyl)-5-phenyl-pyrrolidin-2,4-dion und Chlorameisensäureethoxyethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren D 3-(2,4-Dichlorphenyl)-5-(2-indolyl)-pyrrolidin-2,4-dion und Methylamin, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Die bei dem obigen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

5  $\begin{array}{c}
A & CO_2R^3 \\
H & N & Z_n \\
0
\end{array}$ (11)

in welcher

A, B, X, Y, Z, n und R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung haben sind teilweise bekannt oder lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen. So erhält man z.B. Acyl-aminosäureester der Formel (II), wenn man

a) Aminosäurederivate der Formel (VIII),

PACO2R7

(VIII)

25 in welcher

30

35

55

· R<sup>7</sup> für Wasserstoff (VIIIa) und Alkyl (VIIIb) steht und

A die oben angegebene Bedeutung haben mit Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (IX)

 $Y \xrightarrow{X} COHal$ 

in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht, acyliert (Chem. Reviews 52 237-416 (1953); oder wenn man Acylaminosäuren der Formel (Ila),

45  $A CO_2R^7$   $H N Z_n$ (IIa)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>7</sup> für Wasserstoff steht, verestert (Chem. Ind. (London) 1568 (1968).

Beispielhaft seien folgende Verbindungen der Formel (II) genannt:

- 1. N-2,4-Dichlorphenyl-acetyl-glycinethylester
- 2. N-2,6-Dichlorphenyl-acetyl-glycinethylester
- 3. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-alanin-ethylester
- 4. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-valin-ethylester

5

15

20

- 5. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-leucin-ethylester
- 6. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-methionin-ethylester
- 7. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-phenylalanin-ethylester
- 8. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-tryptophan-ethylester
- 9. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-isoleucin-ethylester
  - 10. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-glycin-methylester
  - 11. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-alanin-ethylester
  - 12. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-valin-ethylester
  - 13. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-leucin-ethylester
  - 14. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-isoleucin-ethylester
    - 15. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-methionin-ethylester
    - 16. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-phenylalaninethylester
    - 17. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-tryptophan-ethylester
    - 18. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-(4-chlorphenyl)-alanin-ethylester
  - 19. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-S-methyl-cystein-ethylester
  - 20. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-S-benzyl-cystein-ethylester
  - 21. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-O-methyl-threonin-ethylester
  - 22. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-tert.-butyl-alanin-ethylester
  - 23. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-histidin-ethylester
- 24. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-O-methyl-tyrosin-ethylester
  - 25. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclopropan-carbonsäure-methylester
  - 26. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclopentan-carbonsäure-methylester
  - 27. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclohexan-carbonsäure-methylester
  - 28. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-amino-isobuttersäure-methylester
- 30 29. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-ethyl-2-amino-buttersäure-methylester
  - 30. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-methyl-2-amino-buttersäure-methylester
  - 31. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-methyl-2-amino-valeriansäure-methylester
  - 32. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2,3-dimethyl-2-amino-valeriansäure-methylester Beispielhaft seien folgende Verbindungen der Formel (IIa) genannt:
- 1. N-2,4-Dichlorphenyl-acetyl-glycin
  - 2. N-2,6-Dichlorphenyl-acetyl-glycin
  - 3. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-alanin
  - 4. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-valin
  - N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-leucin
- 40 6. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-methionin
  - 7. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-phenylalanin
  - 8. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-tryptophan
  - 9. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-isoleucin
  - 10. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl-glycin
  - 11. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-alanin
    - 12. N-(2,4,8-Trimethylphenyl-acetyl)-valin
    - 13. N-(2.4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-leucin
    - 14. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-isoleucin
    - 15. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-methionin
  - 16. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-phenylalanin
    - 17. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-tryptophan
    - 18. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-(4-chlorphenyl)-alanin
    - 19. N-(2.4.6-Trimethylphenyl-acetyl)-S-methyl-cystein
    - 20. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-S-benzyl-cystein
- 21. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-O-methyl-threonin
  - 22. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-tert.-butyl-alanin
  - 23. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-histidin
  - 24. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-O-methyl-tyrosin

- 25. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclopropancarbonsäure
- 26. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclopentancarbonsäure
- 27. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclohexancarbonsäure tancarbonsäure
- 28. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-isobuttersäure
- 29. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-ethyl-2-amino-buttersäure-methylester
- 30. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-methyl-2-amino-buttersäure-methylester
- 31. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-methyl-2-amino-valeriansäure-methylester
- 32. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2,3-dimethyl-2-amino-valeriansäure-methylester

Verbindungen der Formel (IIa) sind beispielsweise aus den Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (IX) und Aminosäuren der Formel (VIIIa) nach Schotten-Baumann (Organikum 9. Auflage 446 (1970) VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin) erhältlich.

Verbindungen der Formel (VIIIa) und (VIIIb) sind bekannt oder aber nach im Prinzip bekannten Literaturverfahren einfach herstellbar.

Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß Verbindungen der Formel (II) in welcher A, B, X, Y, 75 Z, n und R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung haben in Gegenwart von Basen einer intramolekularen Kondensation unterwirft.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle üblichen inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glylkoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methylpyrrolidon.

Als Deprotonierungsmittel können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetall-oxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 oder TDA 1 eingesetzt werden können. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetall-alkoholate, wie Natriummethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Die Recktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb, eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponenten der 55 Formeln (II) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (Ba) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (III) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren ( $\text{B}\alpha$ ) bei Verwendung der Säurehalogenide alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zuläßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Verwendet man die entsprechenden 'Jarbonsäurehalogenide so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Βα) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecen (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Ba) auch bei der

5

5

Adogen 464 = Methyltrialkyl(C<sub>6</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid

TDA 1 = Tris-(methoxyethoxylethyl)-amin

Verwendung von Carbonsäurehalogeniden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Ba) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (III) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (B $\beta$ ) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IV) umsetzt.

10

15

Verwendet man bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) als Reaktionskomponente der Formel (IV) Carbonsäureanhydride, so können als Verdünnungsmittel vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im übrigen kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäureanhydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) auch bei der Verwendung von Carbonsäureanhydriden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die Ausgangsstoffe der Formel (la) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (IV) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Lösungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (la) mit Chlorameisensäureestern der Formel (V) umsetzt.

Verwendet man die entsprechenden Chlorameisensäureester so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBC, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calcium-oxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) bei Verwendung der Chlorameisensäureester alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

Bei Verwendung der Chlorameisensäureester als Carbonsäure-Derivate der Formel (V) können die Reaktionstemperaturen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Arbeitet man in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und eines Säurebindemittels, so liegen die Reaktionstemperaturen im allgemeinen zwischen -20°C und +100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und der entsprechende (Chlorameisensäureester der Formel (V) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt dann nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

Das Verfahren (D) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (la) mit Metallhydroxiden (VI) oder Aminen (VII) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werden. Das erfindungsgemäße Verfahren (D) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperatur liegen im allgemeinen zwischen -20°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (D) werden die Ausgangsstoffe der Formel (la) bzw. (VI = oder (VII) im allgemeinen in angenähert äquimolaren Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Im allgemeinen geht man so vor, daß man das Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

## Herstellungsbeispiele

## Beispiel 1

20

10

15

124,9 g (0,428 Mol) N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-valinmethylester werden in 430 ml abs. Toluol suspendiert. Nach Zugabe von 51,6 g Kalium-tert.-butylat (95 %ig) wird unter DC-Kontrolle unter Rückfluß erhitzt. Man rührt in 500 ml Eiswasser ein, trennt das Toluol ab und tropft die wäßrige Phase bei 0-20 °C in 600 ml 1N HCl. Der Niederschlag wird abgesaugt, getrocknet und aus Chloroform/Methyl-tert.-butyl-Ether/n-Hexan umkristallisiert.

Ausbeute:

51,5 g (= 46,4 % d.Th.) der illustrierten Verbindung Fp. 126 °C

#### Beispiel 2

30

40

35

5,46 g (20 mmol) 5-Isobutyl-3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-pyrrolidin-2,4-dion werden in 70 ml Methyl-tert.-Butyl-Ether suspendiert und mit 3,4 ml (20 mmol) Hünig-Base versetzt. Bei 0-10°C werden 2,52 ml (20 mmol) Pivaloylchlorid in 5 ml Methyl-tert.-butyl-Ether zugetropft und enschließend unter Dünnschichtchromatographie-Kontrolle weitergerührt. Der Niederschlag wird abgesaugt, nachgewaschen und das Filtrat einrotiert. Nach SC an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester 1:1 und Kristallisation aus Methyl-tert.-butyl-Ether/n-Hexan erhielt man 2,14 g (29,9 % d.Th.) der illustrierten Verbindung vom Schmp. 154°C.

#### Beispiel 3

4,19 g (20 mmol) 5-Isopropyl-3-(2,4,6-trimethylphenyl)-pyrrolidin-2,4-dion werden in 70 ml Methyl-tert.butyl-Ether suspendiert und mit 3,4 ml (20 mmol) HÜnig-Base versetzt. Bei -70°C tropft man 1,92 ml (20 mmol) Chlorameisensäure-ethylester in 5 ml Methyl-tert.-butyl-Ether zu und läßt auf Raumtemperatur erwärmen. Nach dem Einrotieren wird der Rückstand in Methylenchlorid aufgenommen, mit Wasser 20 gewaschen, getrocknet und erneut einrotiert. Nach Kristallisation aus Methyl-tert.-butyl-Ether/n-Hexan erhält man 2,6 g (= 39,3 % d.Th.) der illustrierten Verbindung vom Schmp. 190°C.

Die folgenden Verbindungen der Tabellen 1, 2 und 3 können in Analogie zu den Beispielen 1, 2 bzw. 3 hergestellt werden.

25

5

15

30

35

40

45

50

5																	
10			Fp⁰ C														
		~	В	x	x	H	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	C2H5	СНЗ	CH <sub>3</sub>	2_	' 4	5,	I	ĸ	æ
15		(Ia)			n	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	снз	C2H5	Н <sub>5</sub>	Н7	i-C3H7	-(CH <sub>2</sub> )	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sup>2</sup> )	Н5	с(сн <sub>3</sub> )3	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
20		, r	A	Ä	H.	CH	CH	C 2	[2] C2]	ຕິ	- <del></del>				CS	Ü	СН
25		× E	2 <sub>n</sub>	Ħ	H	I	Ħ	Ħ	×	Ħ	×	I	Ħ	Ħ	x	Ξ	I
30		¥ — ‡	*	ប	C1	C1	CJ	CJ	CI	ប	CJ	ប	ເວ	C	CJ	ប	CI
35			×	ប	CI	ວ	CJ	CJ	CI	CJ	ប	CJ	CJ	CI	CI	CI	C
40	Tabelle 1		BspNr.	4	Ŋ	9	2	80	6	10	11	12	13	14	15	16	17

EP 0 456 063 A2

		1							
5									
10		Fp⁰ C							
		В	æ	×	I	Ħ		æ	H
15 20			CH <sub>3</sub>	CH2-CH2-S-CH3	12-S-CH3	CH2-S-CH2-C6H5	CH2-C6H5	H Z Z Z	CH <sub>2</sub>
25		V	, H	່ວ	ប៉	່ວ	່ວ	Ö	
		2n	Ħ	×	Ħ	Ħ	×	<b>x</b> .	x
30	( bunz	<b>&gt;</b>	C1	C	CI	CI	ប	ເວ	ច
35	(Fortset:	×	ប	CJ	ដ	ប	CJ	ជ	CJ
40	Tabelle 1 (Fortsetzung)	BspNr.	18	19	20	21	22	23	24
45									

50

. 55

5																		
		Fp° C								> 230	223					225		
10		æ	x	x	H	Ξ	Ξ	H	I	I	CH3	снэ	$c_2H_5$	СНЗ	$cH_3$	ار الا	٦. ا	i 100
15																-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
20		A	Ŧ	СН <sub>З</sub>	CH(CH3)5	æ	снз	сн(сн3)5	×	снз	снз	C2HS	C2H5	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7			
25		$z_n$	6-C1	6-C1	6-C1		H							6-CH <sub>3</sub>			6-CH3	6-CH <sub>3</sub>
30	( Bunz	<b>&gt;</b>	×	H	Ħ	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH3	CH <sub>3</sub>	снэ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	снэ	CH <sub>3</sub>	CH3
35	Fortset	×	C	Cl	CI	СНЗ	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ	CH3	СНЗ	CH3	СНЗ	CH3	CH3	CH3	CH3
40	Tabelle 1 (Fortsetzung)	BapNr.	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40

EP 0 456 063 A2

		1													
5															
10		Fp° C			> 220										
		В	×	I	x	π	:		×	r	×		×	<b>=</b>	:
15					H3)2				-s-cH <sub>3</sub>	нз	сн <sub>2</sub> -s-сн <sub>2</sub> -с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	្រ	# Z	· \	<u>_</u> ₹
20		A		c(cH3)3	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	_/	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		CH2-S-CH3		CH2-C6H5	CH2	CH <sub>2</sub>	
25		2 <sub>n</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	`הטריע יייטריע	E io		6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	. A.	
30	(Buna	<b>&gt;-</b>	CH3	CH3	снз	2	613		СНЗ	CH3	CH3	снз	СНЗ	,	
35	(Fortset:	×	СНЗ	CH3	CH3	į	ຄ		CH3	СНЗ	СНЗ	снз	CH3	ä	e E
40	<u>Tabelle 1</u> (Fortsetzung)	BspNr.	41	42	43	,	<b>7</b>		45	46	47	48	4 9	C	0

		1											
5		₽p° C							٦,	3)2	H2-	с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H2)8-
10		R1	снз	снз	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	снз	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	-э <sup>E</sup> (Енэ)	сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	C2H2-C(CH3)2	- <sup>2</sup> нэ-э <sup>E</sup> (Енэ)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> )	CH2=CH-(CH2)8-
15	(Ib)	В	Ŧ	×	×	снз	снз	снз	снз	снэ	снз	снз	снз
20	Ì		-	- -									
25	×	4	x	CH	СНЭ	CH	CH	H	Ĥ,	СНЗ	СНЗ	CH3	CH3
		2 <sub>n</sub>	Ħ	×	X	Ħ	H	x	Ħ	x	×	H	x
30	α α <del>V</del> Ä	>-	CI	ប	CJ	CJ	CI	င္ပ	C]	ü	ເວ	ប	បី
35		×	C1	ប	CI	CI	CJ	ប	ü	ប	ដ	Cl	<b>C</b> 1
40	Tabelle 2	BspNr.	51	52	53	54	52	56	25	58	59	09	61

EP 0 456 063 A2

		Fp° C						
5			8	2 <sup>H</sup> 5	n	m	m	
<b>10</b>		R <sup>1</sup>	C1 H3C CH3	C4H9-CH-C2H5	C1 CH3	<sup>Н3С-0</sup>	н <sub>3</sub> с-о—	H <sub>3</sub> C
15		æ	снз	снз	снз	снз	сн <sup>3</sup> н	снз
20		¥	снэ	СН <sup>3</sup>	снз	снэ	снз	снз
25		Zn	н	ж	æ	æ	x	ĸ
30	tzung)	<b>&gt;-</b>	G	CJ	CJ	ប	CI	CI
35	(Fortsetzung)	×	<b>C1</b>	<b>.</b>	G	CJ	CJ	<b>C</b> 3
40	Tabelle 2	BspNr.	62	e 9	64	9	99	29

5		Fp° C						
10			н3с-8-сн2-	CGH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	OCH3	осн3	
15		R	Н3(	₽^^p	0~0		8~~	нзсо
20		æ	СНЗ	. CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
25		Y	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3
		2 <sub>n</sub>	Ħ	Ħ	ж	<b>#</b>	ж	Ħ
30	(gunz	<b>&gt;-</b>	cı	CI	61	CI	CI	CI
35	Fortset	×	ប៊	ប៊	C1	2	ដ	ប៊
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	89	69	20	7.1	7.2	73

EP 0 456 063 A2

		υ					
5		Fp <sup>o</sup> C					
10			GH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		NO <sub>2</sub>	Nos
15		R1	~		Hac	_	_
20		æ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ
25		<b>«</b>	СНЗ	СНЗ	CH3	СНЗ	СНЗ
30	g)	2 <sub>n</sub>	С1 Н	С1 Н	С1 н	С1	CI H
35	(Fortsetzung)	×	cı cı	ប	C1 C	ប	CI CI
40	Tabelle 2 (Fc	-Nr.					
45	Tabe	BspNr.	7.4	75	26	7.2	78

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup> C					
10			$\downarrow$	5			
15		R1	CH <sub>3</sub> O <sub>2</sub> N		<b>₩</b> 5	01 10	
20		В		СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3
25		K	снз	CH3	снз	CH3	СНЗ
30	•	2 <sub>n</sub>	ĸ	x	Ħ	<b>#</b>	æ
35	ətzung	<b>&gt;-</b>	C1	CI	ប	ប៊	CJ
	(Forts	×	ប	CI	C1	ប	CI
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.		-	·	23	<b>m</b>
45	Tabe	Ввр	62	80	81	<b>6</b> 0	83

EP 0 456 063 A2

5		Fp⁰ C										
10				2CH-	- <sub>2</sub> E	сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	C2H5-C(CH3)2	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> С-сн <sup>2</sup> -	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-с(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup>	СН <sub>2</sub> =СН-(СН <sub>2</sub> )в-	CH <sub>3</sub>	C4H9-CH-C2H5
15		R1	СНЭ	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	-э <sup>E</sup> (СНЗ)	) - <sup>E</sup> Hጋ	c2Hs-	(СНЗ)	(сн <sup>3</sup> )	CH2=C	H <sub>3</sub> C	C4H9-
20		Ф	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз	снз	СНЗ	снз	снз	снэ	CH <sub>3</sub>
25		A	$c_2H_5$	$C_2H_5$	C2H5	C2HS	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5
30		2 <sub>n</sub>	H	H	Ξ	π	m	x	æ	x	x	×
	( guna	<b>~</b>	CJ	ប	ប៊	CI	C	CJ	ប	Cl	CJ	C
35	(Fortsetzung)	×	CI	CI	Cl	ប	ច	ច	CI	CJ	ü	ີ .
40		ز										
45	Tabelle 2	BspNr.	84	82	98	87	8	68	90	91	86	63

EP 0 456 063 A2

40	35		30	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset	(gunz						
BspNr.	×	>-	Zn	<b>«</b>	æ	R1		₽p° C
. 46	CI	C1	×	C2H5	CH <sub>3</sub>	× 120	снэ	
95	C	ü	ж	C2H5	снз	H <sub>3</sub> c-0-	г Э	
96	C1	CJ	×	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз	$\times$	СНЗ	
26	ຕີ	c	×	C2H5	снэ	H <sub>3</sub> C		
86	CJ	ជ	Ħ	C2H5	СНЭ	H3C-S-CH2-	. 2H2 -	
66	C	CI	Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз		CH <sub>3</sub>	
100	C1	C1	Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз	,	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
101	<b>បី</b>	c <sub>1</sub>	×	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз	OCH <sub>3</sub>	ē.	

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup> C						
10			1		СН3	l	-1	ZON.
15		R1	OCH <sub>3</sub>	н3со-		E C	C)	
20		В	снз	снэ	CH3	снз	снэ нзс	снз
25		*	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5
30		$_{\rm n}^{\rm z}$	Ħ	x	×	Ħ	#	æ
	(gunz	<b>&gt;-</b>	. 5	C1	ច	ច	Cl	CI
35	(Fortsetzung)	×	ជ	CI	Cl	ច	CI	c <sub>1</sub>
40 .		, r r	٠.					
45	Tabelle 2	BspNr.	102	103	104	105	106	107

50 ·

Ç

EP 0 456 063 A2

40 45	35		30	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset	(gunz						
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	2n	*	æ	R1		Fp°C
108	ជ	C	ĸ	C2H5	СН3	NO <sub>2</sub>		
109	CJ	ប	Ħ	$c_2H_5$	CH <sup>3</sup> O <sup>S</sup> N-			
110	61	C1	×	C2H5	снз	$\ddot{0}$		
111	CI	CI	×	C2H5	снз	Q <sup>2</sup>		
112	<b>C1</b>	CI	I	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub> (	C1		
113	CI	CJ	I	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз		/	

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C										
10		R1	снз	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-	сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> )3-	C2H5-C(CH3)2	(сн <sup>з</sup> )зс-сн <sub>2</sub> -	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-с(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	сн <sub>2</sub> =сн-(сн <sub>2</sub> )в-	C1 CH3	C4H9-CH-C2H5
15			Ü	٦	_	ပ	Ö	J	J	O	•	U
20		æ	C2H5	C2H5	$C_2H_5$	$c_2H_5$	C2H5	C2H5	C2HS	C2HS	C2H5	C2H5
25		A	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$C_2H_5$	C2H5	C2H5
30		Zn	H	x	I	Ħ	Ħ	æ	x	Ħ	×	Ħ
	(gu	<b>&gt;-</b>	C	CJ	CJ	CJ	ເວ	ដ	ប	ច	C1	ប៊
35	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	ច	CI	ប	CJ	5	CJ	CJ	CI	CI	CJ
40	pelle 2	BspNr.	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123
45	Tal	Bei	=	=	<del></del>	+	-	-	Ħ	-	-	

EP 0 456 063 A2

45		35	30	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset	(gunz						
BspNr.	×	*	$^{2}_{n}$	4	Д	R1		Fp <sup>o</sup> C
124	CJ	ü	×	C2H5	C2H5	C10	CH <sub>3</sub>	
125	ជ	C1	Ħ	C2H <sub>5</sub>	C2H5	H <sub>3</sub> C-0	CH <sub>3</sub>	
126	CI	CJ	Ħ	C2H5	C2H5	н <sup>3</sup> с-0	CH <sub>3</sub>	
127	CI	CI	×	C2H5	C2H5	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C		
128	ü	CI	Ħ	C2H5	C2HS	н <sup>3</sup> с-8-сн <sup>2</sup> -	- C2	
129	ច	CI	x	C2H5	C2H5		⟨c <sub>H3</sub>	
130	CJ	C1	π	C2H5	C2H5		\C2H5	

5		Fp <sup>o</sup> C						
10			OCH <sub>3</sub>			GH <sub>3</sub>		
15		R1		оснз	H <sub>3</sub> CO		E S	H <sub>3</sub> C
20		æ	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5
25		Ą	C2H5	C2HS	C2HS	C2H5	C2H5	C2H5
30		2 <sub>n</sub>	Ħ	E	I	Ξ	x	x
35	etzung)	<b>&gt;-</b>	C1	C C	CJ	G	CI	CJ
	(Fartsetzung)	×	CI	C1	CI	C	G	CJ
40	Tabelle 2 (	BspNr.			_	_	10	.0
45	Tabe	Bsp.	131	132	133	134	135	136

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C							
10		R1	NO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>	√ VZO	<u>2</u>		$\Diamond$	
15			C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5 02	C2H5	c <sub>2</sub> H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub> c1-	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
20		æ	C2H5 C	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub> c	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5 C	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> C	C2HS C
25		Z <sub>n</sub> A	π	H	υ π	×	н	H	· =
30	zung)	*	<b>G</b>	CI	បី	CI	5	CI	ច
35	(Fortsetzung)	×	ប	C1	C1	CI C	ប៊	63	Ü
40	Tabelle 2	BspNr.	. 137	138	139	140	141	142	143

		Fp° C			•							
5									2			
10				(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-	сн <sup>3</sup> - (сн <sup>2</sup> ) <sup>3</sup> -	2,6,0,0,5,5	-2H3-3E(EH3)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> -	C1 CH3	с <sub>4</sub> н <sub>9</sub> -сн-с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> 
15		R1	снз	CH	CH	СНЗ	C <sub>2</sub> H	(CH	CH	CH2	I	C4H
20		æ	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	СНЗ	снз	CH3
25		A	C3H2	C3H2	$c_3H_7$	C3H2	C3H2	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H7	C3H2	C3H2	C3H2
30		Zn	Ħ	I	Ξ	I	I	Ħ	x	æ	Ħ	Ħ
	(bunz	>-	ប	ប	CJ	ຜ	ជ	ច	ជ	ច	ច	ប
35	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	CJ	CJ	CJ	Cl	ច	<b>ច</b>	ü	ច	ប៊	ច
40	1162 (	BspNr.			_		_	•	0		C)	m
45	Tabe	Ввр.	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup> C							
10		R1	осн3		CH <sub>3</sub>	CH3	$\Diamond$	NOS	ON SON
15		<b>E</b>	ю	з нзсо-	m	m	3 H <sub>3</sub> C-	m	e
20		æ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СНЗ	снз	CH3	снз
25		K	C3H7	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H2	C3H2	C3H2	C3H2	C3H7
20		z <sub>n</sub>	x	ж	ж	ж	x	<b>±</b>	æ
30	(gunz	<b>&gt;-</b>	C	CJ	CI	ប៊	ជ	ប	CI
35	(Fortsetzung)	×	CI	CJ	ច	53	ប	CI	. 61
40	Tabelle 2	BspNr.	162	163	164	165	166	167	168

EP 0 456 063 A2

		Fp°C										
5							1		<u>+</u>		2)3-	2H3)2
10				2				снз	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Cl	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3C</sub>	СН3-(СН5)3.	C2H5-C(CH3)2
15		R1	-N <sup>2</sup> O			-t3						
20		а	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sup>3</sup>	СНЗ	CH <sub>3</sub>				CH <sub>3</sub>
25		<b>A</b>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C3H2	C3H2	i-C3H7	i-CaH	i-C3H2	i-C3H2	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30		2 <sub>n</sub>	Ħ	×	I	æ	x	x	I	Ħ	I	I
30	(sung)	<b>&gt;</b> -	CJ	CJ	ប	G <sub>1</sub>	CI	C1	CI	CJ	ប	CI
35	(Fortse	×	CJ	ច	បី	C1	ប៊	CI	ប	CJ	CJ	
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178

EP 0 456 063 A2

		Fp° C	1								
		F									
10			(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -	(сн <sub>3)</sub> 2сн-с(сн <sub>3)</sub> 2	СН2=СН-(СН2)8-	CH <sub>3</sub>	H-C2H5	СНЗ	, ch <sub>3</sub>	СНЗ	
15		R1	E(CH3)	(CH <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH2=CH	C1 DH <sub>3</sub> C	р <u>—</u>	200	H <sub>3</sub> C-0	H <sub>3</sub> C-0	H <sub>3</sub> C
20		æ	снз	снз	снз	снз	снз	CH3	снз	cH <sub>3</sub>	снз
		¥	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7				
25		2 <sub>n</sub>	Ŧ	x	ĸ	æ	Ħ	æ	I	æ	æ
30	ing)	¥	C1	ច	ដ	C1	ü	CJ	ü	ü	5
35	rtsetzu	×	15	CJ	C1	<b>C</b> 1	CJ	ច	C]	C1	ប
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	N.									
	Tabel	BspNr.	179	180	181	182	183	184	185	186	187

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C								
10		R1	н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -	°, cH₃	$\langle c_{2}^{0} \rangle$	OCH <sub>3</sub>	осн3	$\Diamond$	CH <sub>3</sub>	e C
15			снз	e H	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз нзсо-	снз	CH <sub>3</sub>
20		æ	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Cl	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Cl	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> C	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Cl	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Cl	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> C	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> C
25		Z <sub>n</sub> A	#	·r	T.	·r #	<b>x</b>	#	æ	Ħ
30	(gunz	<b>&gt;</b> -	C1	ü	C1	CI	C	ີ່	CJ	C1
35	(Fortsetzung)	×	. IS	ច	ບ	C1	CI	ច	CI	
40	Tabelle 2	BspNr.	188	189	190	191	192	193	194	195

5		₽p° C							
10				NO2	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \		5 -		
15		R1	Н <sub>3</sub> С		NO <sub>N</sub>	OZN		~ 5	C1
20		æ	CH <sub>3</sub>	снз	СНЗ	СНЗ	снэ	СНЗ	СНЗ
		4	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25		2 <sub>n</sub>	x	x	x	I	×	×	I
30	(bunz	<b>&gt;</b> -	CI	C	C1	C1	C]	C <sub>1</sub>	CJ
35	(Fortsetzung)	×	<b>C</b> 3	CJ	CI	C1	<b>.</b>	CI	CJ
40	Tabelle 2 (F	BspNr.	196	197	198	199	200	201	202

EP 0 456 063 A2

		Fp° C								۵,			
5								2	1,	(снз)	2)8-	က္	НS
10			<b>\</b>		)2CH-	- <sub>3</sub> c-	$CH_3 - (CH_2)_3 -$	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -с(сн <sub>3)2</sub>	сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -	(сн <sub>3)2</sub> сн-с(сн <sub>3)2</sub>	СН <sub>2</sub> =СН-(СН <sub>2</sub> )в-	CH <sub>3</sub>	C4H9-CH-C2H5
15		R1		CH3	(CH <sub>3</sub>	(CH <sub>3</sub>	сн3-	C2H2	(CH <sub>3</sub>	(сн <sup>3</sup>	CH2=	C17 H <sub>3</sub> C	С4Н9
			H <sub>3</sub>										
20		æ	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>	.(CH <sub>2</sub> )4-	12)4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-
25		Ą	 5 6	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	- (CH	- (CF	- (CF	<del>1</del> 0) -	- (C
		$^{2}n$	æ	Ħ	I	I	×	I	x	I	x	Ħ	Ħ
30	( Bunz	¥	C1	ដ	CJ	ເນ	ប	ບ	ü	C	CI	CI	C
35	<u> Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	×	CI	ដ	ដ	ប	ប	CJ	CI	CI	CI	ច	C <sub>1</sub>
40	F) (F	٠.											
	Tabell	BspNr.	203	204	205	206	202	208	509	210	211	212	213
45													

EP 0 456 063 A2

5		Fp⁰ C							
10			× CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	сн3		H2-	CH <sub>3</sub>	C2H5
15		R1	15	H <sub>3</sub> C-0	H <sub>3</sub> C-0	H <sub>3</sub> C	н <sup>3</sup> с-s-сн <sup>5</sup> -		
20		æ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -
25		A	0) -	0)-	0) -	0) -	0)-	0) -	0)-
30	_	$^{2}_{n}$	æ	Ħ	ĸ	, <b>x</b>	I	Ħ	æ
35	stzung	4	C1	Cl	CJ	C)	CJ	CI	C1
	(Fortse	×	CJ	CI	C1	C1	ប៊	ប៊	ច
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.		10	.0		m	•	0
45	Tabe	Ввр	214	215	216	217	218	219	220

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C						
10			снэо Д			. <b>.</b>		
15		R1		OCH3	Н3со	CH <sub>3</sub>	e e	$H_3$ C
20		В	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4"	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-
30		Z <sub>n</sub> A	# '	T.	ı.	) <b>E</b>	r x	ı H
	( gunz	*	C1	C1	CJ	CI	C1	CJ
35	(Fortset	×	CI	CI	C	01	C1	C1
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	221	222	223	224	225	226

5		Fp° C							
10					·				,
15		R1	NOZ	NO <sub>2</sub>	$ $ $^{N^2o}$	5	Q <sup>2</sup>	C1	
20		æ	1	1	4 ا	1	4	4	- <b>4</b>
25		A	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -
30		2 <sub>n</sub>	æ	Ħ	Ħ	×	×	Ħ	Ħ
	(gun:	<b>&gt;</b>	CI	CI	CJ	CJ	CI	ច	ច
35	ortsetz	×	C	ü	CJ	C <sub>1</sub>	ü	ប	. 61
40	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	Nr.							
45	Tabel	BspNr.	227	228	529	230	231	232	233

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C											
10				13,2CH-	CH3,3C- CH3-(CH2)3-	С <sub>2</sub> Н5-С(СН3)2	- <sup>2</sup> нэ-э <sup>е (е</sup> нэ)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	~ ( no) *no*	C1 / Cn2,8-	н³с	С4 <sup>Н9-СН-С2Н5</sup>	C1 CH <sub>3</sub>
15		R1	CH	(CH3)	HO EHO	C2F	(0)	(CF	Ş	5	н	$C_{4}$	0 0
20		æ	)5-	.2-	) 5 - ) 5 -	) <sub>5</sub> -	) <sub>5</sub> -	15-		5	) <sub>5</sub> -		-90
25		~	- (CH <sub>2</sub>	- (CH <sub>2</sub>	-(CH2)-	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -	-(CH2)-	-(CH <sub>2</sub> )2-	į	15/25/2	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
30		Zn	I	<b>z</b> :	EE	I	I	Ħ	:	<b>.</b>	Ħ	I	Ħ
	(gunz	>-	CI	ដូ	ចី	ü	CI	ប	6	3	ü	C1	ជ
35	ortset	×	C	១	ភ	C1	C1	ເວ	;	วี	CI	C	ប
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	-Nr.											
45	Tabe ]	BapNr.	234	235	236	238	239	240		241	242	243	244

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset	(gunz.						
BspNr.	×	<b>&gt;</b> -	2 <sub>n</sub>	4	В	R1		Fp° C
245	CJ	ប	æ	-(CH <sub>2</sub> )5-		H <sub>3</sub> C-0	снз	
246	C1	G	F	-(CH <sub>2</sub> )5-	•	H <sub>3</sub> C-0	· cH <sub>3</sub>	
247	C1	G	æ	-(CH <sub>2</sub> )5-		H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C		
248	CJ	C	Ħ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -		
249	C1	ប៊	<b>=</b>	-(C2H2)5			CH <sub>3</sub>	
250	បូ	CI	Ħ	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -			°C2H5	
251	C1	CI	æ	-(CH <sup>5</sup> )2-		OCH <sub>3</sub>	m	

5		Fp°C							
10		R1	осн3	$\Diamond$	GH33	CH <sub>3</sub>	$\Diamond$	NO <sub>2</sub>	No2
15 20		£	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> - H <sub>3</sub> CO-	-(СН <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(СН <sub>2</sub> )5- Н <sub>3</sub> С-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(сн <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
25		4	Ö) -	<del>ن</del> (ت	، (د	<del>1</del> 0) -	i) '	5) -	· (C
		2 <sub>n</sub>	x	Ħ	I	x	I	x	Ħ
30	(gunz	۲	ប	CI	ເວ	CJ	ບ	CI	C1
35	(Fortse	×	C1	ü	ច	C	CJ	CI	<b>5</b>
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	252	253	254	255	256	257	258

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C											
10			J	<b>5</b> 人	J.	人	<u> </u>		93		1)3		1)3
15		R1	O <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O					СН3	ССНЭ	СНЗ	скснз	CH <sub>3</sub>	с (сн
20		æ	-8-	-9(	) <sub>5</sub> -	) <sub>5</sub> -	-50	H	Ξ	H	I	Ħ	H
25		K	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH2)-	I	Ħ	снэ	снэ	Ħ	×			
		2 <sub>n</sub>	æ	æ	Ħ	Ξ	×	1D-9	12-9	6-C1	6-C1	H	H
30	( gun	<b>&gt;</b>	CI	C1	C1	c <sub>1</sub>	C1	×	I	I	I	снз	снз
35	ortsetz	×	ប	CJ	C)	CI	ប	ប	C1	ច	Cl	· CH3	CH3
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BepNr.	259	260	261	262.	263	264	265	266	267	268	569

EP 0 456 063 A2

		Fp <sup>o</sup> C												132		152
5								2 <sup>C1</sup>	2-0-CH3		m	FF.				
10		R1	снз	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	снз	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	c(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	с(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн	с(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн	сн2-ѕ-сн3	CH3			снз	cH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	с(сн3)3
20		В	Ŧ	×	Ħ	н	н	H	H	#	æ	x	н	×	I	×
		A	снз	CH <sub>3</sub>	×	H	H	н	æ	x	æ	×	æ	снз	снз	снз
25		$z_n$	Ħ	H	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	<sup>Е</sup> НЭ-9	€ +О-9	6-сн <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH3
30	(gunz	¥	CH3	CH <sub>3</sub>	снз	СНЭ	СНЭ	снэ	СНЗ	снэ	снз	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЭ	снз
35	(Fortset	×	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ	CH3	CH3	снэ	CH3	СНЭ	снз
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	270	271	272	273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C								188		213		m	
10		R1		C(CH3)2CH2C1	$c(cH_3)_2cH_2-0-cH_3$	CH2-S-CH3	CH <sub>3</sub>			СНЗ	$CH(CH_3)_2$	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	$C(CH_3)_2CH_2C1$	С(СН3)2СН2-0-СН3	CH2-S-CH3
20				_	-	_	_		_	I	x	H	I	~ #	Ξ
		æ		H	Ħ	Ħ	x	Ħ	×	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн(сн3)2	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
25		A		СНЭ	снз	снз	снз	снз	снз	CHC	CH(C	CHC	CHC	CH(C	СНС
30		Zn		6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>
	( bun	<b>&gt;</b>	•	снз	CH3	СНЗ	СНЗ	снз	снз	CH3	СНЗ	снз	снз	снз	снз
35	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	×		снз	снз	снз	снз	снз	СНЗ	CH3	$_{\rm CH_3}$	СНЭ	снэ	снз	снз
40	18 2 (1	Nr.													
45	Tabel	BspNr.		284	282	286	287	288	289	290	291	292	293	294	295

EP 0 456 063 A2

5		Fp°				169						
10			сн3	ij			3)2	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1	с(сн3)2сн2-0-сн3	-сн3	∠ сн₃	
15	•	R1			<b>〈</b>	CH <sub>3</sub>	CZn5 CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	C(CH <sub>3</sub>	C(CH <sup>3</sup>	CH2-S-CH3		
20		В	æ	I	ж	<b>=</b> =	E X	Ξ	×	x	Ħ	ж
25		4	CH(CH <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	сн(сн³)2	сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		CH2CH(CH3)2	_	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн <sup>2</sup> сн (сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>
30		z <sub>n</sub>	€-сн <sup>3</sup>	6-сн3	€+СН3-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	EHD-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>
35	(Bun	*	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	CH3 CH3	CH3	снз	снэ	CH3	снз
40	(Fortsetzung)	×	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	снз	снз	CH3
45	Tabelle 2	BspNr.	. 982	297	298	299	300 301	302	303	304	308	306

EP 0 456 063 A2

5		Fpº		184				-CH <sub>3</sub>	
10					сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	с(сн <sup>з</sup> )з	C(CH3)2CH2C1	с(сн <sub>3</sub> )2сн2-0-сн <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> -S-CH <sub>3</sub>
15		R1	\	CH <sub>3</sub>	СНСС	Ö)	Ξ Ο	0000	CH <sub>2</sub>
20		В	×	Ħ	×	x	x	æ	x
25		¥	CH2CH(CH3)2	CH C2H5	CH C2H5	CH <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>C2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>
30		$_{\rm n}^{\rm z}$	EHD-9	6-сн3	ено-9	6-CH <sub>3</sub>	e-ch3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	(gun	<b>&gt;</b>	снз	снэ	CH3	снэ	снз	снз	снэ
40	(Fortsetzung)	×	снз	СНЗ	СНЭ	снэ	CH3	снэ	снз
45	Tabelle 2	BspNr.	307	308	309	310	311	312	313

EP 0 456 063 A2

5 10		R1 Fp <sup>o</sup>	CH <sub>3</sub>	i.		снз	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> cH <sub>2</sub> c <sub>1</sub>	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> -0-CH <sub>3</sub>	сн2-s-сн3
20		8	×	æ	æ	I	H	ĸ	H	H	H
25		4	CH C2H5	CH C2H5	CH <sup>2</sup> CH <sup>3</sup>	6-снз -(сн2) <sub>2</sub> 5сн3	6-СН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup> -(сн <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> 8сн <sup>3</sup>	6-сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> Sсн <sub>3</sub>	6-СН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>
30		2 <sub>n</sub>	6-сн3	6-сн3	<sup>Є</sup> нэ-9	6-CH3	е-снз-9	- Eно-9	- СНЭ-9	е-сн <sup>3</sup> -	- снэ-9
35	( gunz	<b>&gt;</b>	снэ	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снэ	снэ	снэ
40	(Fortset	×	CH3	снэ	СНЭ	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	СНЭ
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	314	315	316	317	318	319	320	321	322

EP 0 456 063 A2

G & & & & & & & & & & & & & & & & & & &	00 ما 10 ما 10 ما	35 ( p n	30	25	20	15	10	5
BspNr.	×	٠	$^{2}_{n}$	Ą	В	R1		Fp
	СНЭ	снз	6-СН3	6-сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> scн <sub>3</sub>	Ħ	X	CH <sub>3</sub>	
	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	6-сн <sub>з</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> sсн <sub>3</sub>	II.		Ų.	
	снз	снз	е-сн <sup>3</sup>	6-СН <sub>З</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	I			
	снз	CH3	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		СНЗ		94
	снз	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -		-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>		95
	СНЭ	снз	6-CH3	снэ	CH3	CH <sub>3</sub>		216
	CH3	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	(CH <sub>3</sub> ) 2CH		
	СНЭ	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-э <sup>е</sup> (Енэ)		> 230
	СНЭ	снз	6-CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	) <sub>3</sub> -	
	снз	снз	6-сн3	снз	снэ	C2H5-C(CH3)2	H3)2	183
	снз	СНЗ	€-сн <sup>3</sup>	СНЗ	СНЗ	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -	CH <sub>2</sub> -	175
	снз	СНЗ	€ +C +3	снз	СНЭ	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-c(cH3)	<b>A</b> 3

5		Fp.								
10			CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> -	× cH <sub>3</sub>	С <sub>4</sub> Н9 - СН - С <sub>2</sub> Н5	cı CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -
15		R <sub>1</sub>	CH2	C1- H3C-	С4Н9	0 0	-Э <sup>Е</sup> Н	н <sub>3</sub> с-о-	H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C-
20		æ	снз	снэ	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз
25			, en	္ဌာ	<u>_</u> m	<u>_</u> œ	င်း	ဏ္	<u></u> en	ლ
		<b>V</b>	снэ	СНЗ	снз	снз	СНЗ	СНЗ	снэ	снз
30		2 <sub>n</sub>	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	€-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>
35	(Gun	>-	снз	снз	снз	СНЗ	СНЗ	снз	снз	CH <sub>3</sub>
40	(Fortsetz	×	СНЗ	снз	снэ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	СНЭ
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	335	336	337	338	6 6 8	340	341	342

Tabelle 2 343 344	(Fortsetzung)  X Y  CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	EHO CH3	2 v 2 v 6 - CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	25	E HO EHO	15 E	10 CH3	6 <b>C</b> D, LE,	
245 2	снз	снз	ено-9	снэ		. CH <sub>3</sub>		OCH <sub>3</sub>		
346	СНЗ		6-снз	снз		енэ		1		
348	CH CH	CH <sub>3</sub>	£но-9	сн <sup>3</sup>		снз	Н3со	人 <sup>CH3</sup>		
349	CH3	снз	енэ- <b>9</b>	снз		снэ	CH.3	$\downarrow$		

EP 0 456 063 A2

2 (Fc	s & & & Gartaetzung)	35 ( <b>6</b> un;	30		25	20	15	10	5
×		<b>&gt;-</b>	Zn	4		В	R1		Pp <sup>0</sup>
ច	снз	снэ	6-CH <sub>3</sub>	СНЗ		снз	H <sup>3</sup> C	$\downarrow$	
снз	_ღ	CH <sub>3</sub>	6-сн3	снз		снз		NOZ	
טֿ	снз	снэ	6-CH3	снз		сн <sub>3</sub>	No	$\downarrow$	
Ö	снз	снэ	6-CH <sub>3</sub>	СНЭ		снз	, N20	$\downarrow$	
Ö	снз	снз	6-сн3	снз		снз		ī,	
ວັ	СНЭ	снз	<sup>Е</sup> но-9	снз		снз		$\downarrow$	
່ວ	снэ	снз	6-снз	снз		снз		$\downarrow$	

5		Fp°							N		H3)2	۱ 8		
10						сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-	3)3 <sub>C</sub> -	CH3-(CH2)3-	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -с(снз) <sub>2</sub>	- <sup>2</sup> но-о <sup>в</sup> (вно)	(сн <sup>3) 2</sup> сн-с(сн <sup>3) 2</sup>	CH2=CH-(CH2)8-	CCH <sub>3</sub>	C4H9-CH-C2H5
15		R <sup>1</sup>		<b>~</b>	CH3	(CH	HO)	СНЗ	ט	3)	HO)	CH2	-C1- H <sub>3</sub> C-	СДН
20		В		снз	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЭ	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снэ
25														
		4		снз	C2H5	$c_2H_5$	$c_2H_5$	$c_2H_5$	C2H5	$c_2$ H $_5$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$C_2H_5$	C2H5	C2H5
30		2 <sub>n</sub>		€-сн3	6-сн3	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-сн3	6-сн3	<sup>6</sup> -сн <sup>3</sup>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>
35	( gunz	¥		СНЭ	снз	снэ	СНЭ	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	снз
40	(Fortset:	×	ii	СНЭ	CH3	СНЭ	CH3	СНЭ	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	CH <sub>3</sub>	СНЭ
45	<u> Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	BspNr.		357	358	359	360	361	362	363	364	365	366	367

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>o</sup>								
10			CH <sub>3</sub>	× CH <sub>3</sub>	× c <sub>H3</sub>		3H2	× CH <sub>3</sub>	× c2H5	осн3
15		R1	61	—э <sup>є</sup> н	H <sub>3</sub> C-0-	H <sub>3</sub> C	H3C-S-CH2		,   	
20		83	СНЭ	снэ	снз	CH3	CH3	снз	CH <sub>3</sub>	снз
25			c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> Hs	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5
		A								
30		2 <sub>n</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-СН3
35	(gunz	٨	снэ	снэ	снз	СНЭ	снэ	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ
40	(Fortset	×	СНЗ	CH3	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	. CH3
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BepNr.	368	369	370	371	372	373	374	375

EP 0 456 063 A2

<b>4</b> 5	40	35	30	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (	(Fortsetzung)	(Guna						
BspNr.	×	¥	2 <sub>n</sub>	A	В	R1		Fp <sup>0</sup>
376	снз	CH <sub>3</sub>	е <sub>но-9</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз	OCH <sub>3</sub>		
377	снз	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	C2H5	снэ	Н3со		
378	СНЗ	снэ	6-CH <sub>3</sub>	C2HS	СНЗ	CH <sub>3</sub>		
37.9	СНЭ	снз	е-сн3	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	СНЗ	E E		
380	CH3	CH <sub>3</sub>	6-сн3	C2HS	CH3	$H_3c$		
381	СНЗ	снз	€н2-9	C2HS	снз	NO2		
3882	CH <sub>3</sub>	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH3	No <sub>2</sub>		

f & & S S S S S S S S S S S S S S S S S	b Fortset:	35 ( <b>6</b> un 2	30	25	20	10	5
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	2 <sub>n</sub>	Ą	ca	R1	Fp <sup>0</sup>
383	CH <sub>3</sub>	СНЭ	6 - CH <sub>3</sub>	C2HS	снз	$- \bigvee_{N^{Z_0}}$	
384	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	СНЗ	$\vec{0}$	
385	снз	СНЗ	€но-9	C2HS	СНЗ		
386	снз	снз	<sup>Е</sup> нэ- 9	C2HS	снз		
387	снз	снз	6-сн3	C2H5	CH <sub>3</sub>		
388	CH3	CH3	6-сн <sub>3</sub>	C2H5	C2H5	СНЗ	
389	CH3	CH3	6-CH <sub>3</sub>	C2HS	C2HS	(CH3) <sup>2</sup> CH-	
390	СНЗ	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	$C_2H_5$	C2H5	(CH <sub>3</sub> )3C-	
391	снз	СНЭ	6-CH <sub>3</sub>	$c_2H_5$	C2H5	CH3-(CH <sub>2</sub> )3-	3-
392	СНЗ	снэ	6-сн3	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2,EH2

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup>	.H2-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		8 7	снз	, H <sub>5</sub>				
10		1	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	( 'HU) -HU= HU	Z	H <sub>3</sub> CCF	C4H9-CH-CZHS	C1 CH3	10-0-Y	CH3	
15		R1								Ħ,	н <sup>3</sup> с-о-	DE H
20		æ	C2H5	C2H5	מ	52	C2H5	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5
25		A	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		2,12	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2H5
30		2 <sub>n</sub>	6-CH3	€-сн3	,	617-0	е-снэ	6-CH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3
35	(gunz	<b>&gt;</b>	снэ	снз		წ ე	снз	СНЭ	CH3	CH3	снэ	CH3
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	CH3	į	ยหว	СНЗ	снз	СНЭ	снэ	СНЗ	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle	BspNr.	393	394		343	396	397	398	399	400	401

5		Fp <sup>0</sup>							
10			CH <sub>2</sub> -	× cH <sub>3</sub>	C2H5	осн3	$\downarrow$		e F
15		R1	H <sub>3</sub> C-S-CH <sub>2</sub> -	   	_		OCH <sub>3</sub>	H3c0	
20		Œ	C2HS	C2H5	C2HS	C2H5	C2HS	C2H5	CoHe
25		A	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	czHs	Co.H.			
30		$z_n$	9-сн3		9-сн3	6-СН3	6-сн3	9-сн3	6-CH3
35	(Bunz	٨	снз	СНЗ	снз	снз	снз	CH3	a H
40	(Fortset	×	снэ	CH3	снз	снз	снз	снэ	H
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BapNr.	402	403	404	405	406	407	408

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	20	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	Fortsetz	( Bun:					
BspNr.	×	¥	$z_n$	A	Œ	R1	Fр <sup>0</sup>
						CH <sub>3</sub>	
409	CH <sub>3</sub>	снэ	6-CH <sub>3</sub>	C2H <sub>5</sub>	C2H5		
410	СНЭ	снз	<sup>Е</sup> но-9	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	$H_3$ C	
411	снэ	снэ	6-сн3	C2H5	C2H5	NOS	
412	CH <sub>3</sub>	снэ	е-сн <sup>3</sup>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	Nos	
413	CH3	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	OZN	
414	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C2H5	c <sub>2</sub> Hs	$\vec{v}$	
415	CH <sub>3</sub>	снз	€+⊃-9	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Ç <sup>2</sup>	

55 :

	40	35	30	30	25	20	15	10	5
(N)	Fortsetzung)	(gunz					•		
BspNr.	×	<b>~</b>	2 <sub>n</sub>	Y		В	R1		Fpo
-	CH <sub>3</sub>	снз	6-CH <sub>3</sub>	C2H5		C2H5	C1 C	1	
	снз	снз	е-снэ	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		C2H5		<	
	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H2		снз	снз		
	CH3	CH3	€-сн³	C3H2		СНЗ	(СН <sup>З</sup> ) <sup>5</sup> СН-	CH-	
	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H2		СНЗ	-Э <sup>E</sup> (СНЭ)	٥-	
	снз	снз	6-CH3	$c_3H_7$		снз	$cH_{3}-(cH_{2})_{3}-$	H <sub>2</sub> )3-	
	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H2		снз	C2HS-	C2H5-C(CH3)2	
	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H2		снз	(сн3	- <sup>2</sup> нэ-э <sup>8</sup> (енэ)	
	снз	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	C3H2		снз	(CH³)	(снз)5сн-с(сн3)5	01
	снз	снз	6-сн3	C3H2		снэ	CH2=C	сн <sup>2</sup> =сн-(сн <sup>2</sup> ) <sup>8</sup> -	٠
	снз	снз	€н2-9	C3H2		снз	H, C1	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	

EP 0 456 063 A2

10		R <sup>1</sup> Fp <sup>0</sup>	C4H9-CH-C2H5	$^{\text{c1}}$	н <sub>3</sub> с-о н <sub>3</sub> с сн <sub>3</sub>	н <sub>3</sub> с-о—		нзс-s-сн2-		>
15 20		В	снз	сн <sup>3</sup> с	CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C	сн <sup>3</sup> н <sup>3</sup> (	CH <sub>3</sub> H <sub>3</sub> C	снз нз	снз	CH2
25			C3H7	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	C3H <sub>7</sub>	c <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	СЗН7	# E
30		Z <sub>n</sub> A	. Eно- 9	. 6-сн3 с.	о <sub>Е</sub> но-9	о єно-9	о Ено-9	о €но-9	о <sup>Е</sup> но-9	יאט־ז
35	(gunz	<b>&gt;</b>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	<b>5</b>
40	2 (Fortsetzung)	×	снэ	снз	CH3	снз	снэ	СНЗ	снэ	č
45	Tabelle 2	BspNr.	427	428	429	430	431	432	433	6

5		Fp										
10		_	<sup>Е</sup> Н20		OCH <sub>3</sub>			£ 1	e.			NO2
15		R1		<u> </u>		<b>.</b>	. н <sub>3</sub> со-		טֿ′	~	H <sub>3</sub> C	*
20		æ		СКЗ	THE CO		СНЭ	CH3		снз	СНЗ	
25				C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CO.H.		C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>		C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
30		V		င်								
30		$^{2}n$		6-CH <sub>3</sub>	- 9 - 8		6-CH <sub>3</sub>	EH2-9		6-CH <sub>3</sub>	€ +СН <sup>3</sup>	
35	(gunz	<b>&gt;-</b>		сн3	CH2	י	снэ	CH3		СНЗ	CH <sub>3</sub>	
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×		CH3	CHO	י	СНЗ	СНЗ		СНЗ	снз	
45	Tabelle '	BspNr.		435	436		437	438		439	440	

45	40	35	30	25	20	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset:	( gunz					
BspNr.	×	¥	$^{2}n$	A	e e	R1	Fpo
442	снз	снз	6-сн3	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	NO2	
443	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	€но-9	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	сн3 о	$\sqrt{\qquad}$	
444	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	$\vec{0}$	
445	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H7	снз		
446	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	c1	
447	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СНЗ		٠
448	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	снз	
449	СНЗ	снз	6-CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снэ	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-	
450	CH3	CH3	€н⊃-9	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снэ	(CH <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> C-	
451	СНЭ	снз	6-CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	сн <sup>3</sup> -(сн <sup>5</sup> ) <sup>3</sup> -	

EP 0 456 063 A2

		1									
5		Fpo			0)						
10			с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	.сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-с(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH2=CH-(CH2)8-	CH3	C4H9-CH-C2H5	× cH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3
15		R1	C2H5	CH <sub>3</sub>	(CH <sub>3</sub> )	CH2=	-IO H <sub>3</sub> C-	C4H5	2	н <sub>3</sub> с-о-	н <sub>3</sub> с-о-
20		В	CH <sub>3</sub>	CH3	снз	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>
25		A	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30		zn	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€-сн3	<sup>Е</sup> нэ-9	€ <b>-</b> СН <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	<sup>е</sup> но-9
35	(gunz	*	снз	CH3	снз	CH3	снз	снз	снз	снз	снз
40	(Fortset:	×	СНЗ	снз	СНЗ	СНЗ	CH3	снз	снз	CH3	снз
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	452	453	454	455	456	457	458	459	460

EP 0 456 063 A2

		1								
5	£	a.								
10			ĺ		н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -	CH3	$\nearrow$ $C_{2}H_{5}$	OCH3	F. A.	
16	7	# H	н3с	H <sub>3</sub> C	H3C-8	የ <sup>^</sup> የ	ρ^ <u>`</u> ρ		OCH <sub>3</sub>	н <sup>3</sup> со–
20	i	æ		снз	CH3	СНЗ	СНЗ	снз	снэ	СНЗ
25		A		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	6-CH <sub>3</sub> i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30		Zn		€-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	(Bunz	<b>&gt;</b>		снз	снз	снз	cH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×		снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	СНЗ	снз
45	Tabelle 2	BspNr.		461	462	463	464	465	466	467

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	20	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	Fortset	( gunz					
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	$z_n$	V	В	R1	Fр
						CH <sub>3</sub>	
468	снз	снз	6-сн3	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Œ		
469	СНЗ	снз	6-CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Ħ	CH3	
470	снэ	снз	е-сн <sup>3</sup>	i-C3H7	æ	$H_3c$	
471	снэ	снз	6-CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	x	NO <sub>2</sub>	
472	СНЗ	снэ	6-CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	<b>x</b>	ON CON	
473	СНЭ	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	i -C3H7	x	$\sqrt{\frac{1}{N^20}}$	·
474	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3 і-С3Н7	æ	ő	

Tabelle 2 (Fortset zung) BspNr. X Y A75 CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> 476 CH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub> 477 CH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub> 480 CH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub> 481 CH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub> 481 CH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub> 482 CH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub> 483 CH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub> 483 CH <sub>3</sub> CH <sub>4</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	2n 2n 2n 2n 2n 2n 2n 2n 2n 2n 2n 2n 2n 2	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> i-C <sub>4</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	20 M H H	R1 c1	Fp <sup>0</sup> -
485	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		сн <sub>2</sub> =сн-(сн <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> -	l w

EP 0 456 063 A2

45	40	36	30	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset:	(gunz						
BspNr.	×	۲	Z <sub>n</sub> A		æ	R1		Fp <sup>0</sup>
486	снз	снз	6-СН3	-(CH2)4-		C1 C	, CH <sub>3</sub>	
487	СНЗ	снэ	€-СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		C4H9-CH-C2H5	C2H5	
488	снз	СНЗ	€+⊃-9	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			CH <sub>3</sub>	
489	CH <sub>3</sub>	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		н <sub>3</sub> с-0	CH <sub>3</sub>	
490	снз	СНЗ	€ +СН3-9	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H <sub>3</sub> C-0	CH3	
491	CH3	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		H <sub>3</sub> C		
492	снэ	снэ	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -		
493	СНЭ	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			CH <sub>3</sub>	
494	CH3	снэ	€+2−9	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			C2Hs	

EP 0 456 063 A2

		1							
5		Кр							
10			OCH3	$\downarrow$		CH <sub>3</sub>	. 1	Ţ	NO2
15		R1	Ü	OCH3	н <sup>3</sup> со-		g C	H <sub>3</sub> C	
20		æ							
25			-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sup>2</sup> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-
		K		_	_				<b>~</b>
30		Zn	<sup>Е</sup> но-9	е-сн <sup>3</sup>	6 -CH <sub>3</sub>	€+СН3	€+СНЭ-9	<sup>Е</sup> но-9	6-CH <sub>3</sub>
35	( Bun	¥	снз	снэ	снэ	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	CH3
40	(Fortsetz	×	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	снз
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	495	496	497	498	499	200	501

45	40	35	<b>30</b>	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	Fortsetz	(Bunz						
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	2 <sub>n</sub>	A	a l	R1		Fр°
202	снэ	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		NO2		
803	СНЗ	CH <sub>3</sub>	6-сн3	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>4</sup> -		~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~		
504	СНЗ	СНЗ	€но~9	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		$\vec{c}$		
505	CH <sub>3</sub>	снэ	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -				
206	CH <sub>3</sub>	CH3	е-сн <sup>3</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		C1		
207	CH <sub>3</sub>	снз	€-сн3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			1	
508 509 510	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	EHD-9 EHD-9 EHD-9	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> - -(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> - -(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		сн <sub>3</sub> (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн- (сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с- сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	,	

EP 0 456 063 A2

		1									
5		Fpº									
10			2H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-с(сн <sup>3)</sup> <sup>2</sup>	(CH <sub>2</sub> )8-	CH <sub>3</sub>	С <sub>4</sub> H9-СH-С <sub>2</sub> H5	×c <sub>H3</sub>	KH3	K.H.
15		R <sub>1</sub>	C2H5-C(CH3)2	- <sup>2</sup> нэ-э <sup>с</sup> -сн <sup>2</sup> -	(CH <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> Cl	CH2=CH-(CH2)8-	H <sub>3</sub> C1	C4H9-(	0 0 0	н <sub>3</sub> с-о-	н <sub>3</sub> с-о-
20		<b>6</b>			-						
25			-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
		4									
30		2 <sub>n</sub>	€но-9	€-сн3	6-сн3	€ +СН <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	€+⊃-9	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	(Buna	<b>&gt;</b>	СНЭ	снз	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>
40	Fortsetz	×	СНЗ	снз	СНЗ	снз	снз	СНЗ	СНЗ	снэ	снз
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	512	513	514	515	516	517	518	519	520

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup>				`, CH₃	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	E.		1
10		R1	H <sub>3</sub> C	НЭС	нзс-s-сн	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,		OCH.3	OCH <sub>3</sub>	Н3со
20		æ		l G	1	ທ	l S	i W	ı S	, S
25				-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	- (СН <sub>2</sub> ) -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sup>2</sup> )2-
30		Z <sub>n</sub> A		е-сн <sup>3</sup>	€н⊃-9	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€+2-9
35	(Bunz	۲		CH <sub>3</sub>	снз	снз	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз	снз
40	(Fortset	×		CH <sub>3</sub>	СНЗ	снэ	СНЗ	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BapNr.		521	522	523	524	525	526	527

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup>		•				
10			E			8		
15		R1	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	$H_3c$	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Nos	OZN
20		В			ж̂'			°
25			-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH2)}-	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>5</sup> -
30		Z <sub>n</sub> A	е-сн <sup>3</sup>	6-сн <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€+2−9
35	(bun	<b>*</b>	снэ	снз	снэ	СНЗ	снз	снэ
40	(Fortsetzung)	×	СНЗ	снэ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз
45	Tabelle 2 (	BspNr.	528	529	530	531	532	533

EP 0 456 063 A2

5		Fp°				
10			5. 人	Ţ	Ţ	<u> </u>
15		R1			C1	
20		æ				
25			-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-
30		Z <sub>n</sub> A	6-CH <sub>3</sub>	6-сн <sub>з</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	6-сн3
35	( bun:	*	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
40	(Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз
45	Tabelle 2 (Fo	BspNr.	534	ຣອຣ	536	537
50	H	<b>a</b> 1				

		Fp° C										\
5 10				C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	2CH-	2CH-CH2-	-CH- 	- <sub>2</sub> E	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -	$\downarrow$	>	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \
		R <sup>2</sup>	снэ	C2H5	(СН3)	(CH <sub>3</sub> )	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -сн-	-э <sup>є</sup> (єнэ)	(CH <sub>3</sub> )	V	C2H5O	C2H50
15		æ	снз	снз	снз	снз	снэ	снз	снэ	ЕНЭ	снэ	снз
20	(1c)		Н3	снз	НЗ	НЗ	CH <sub>3</sub>	3H <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз
25	Z, z,	. A	0	U	O	U	J	J	J	J	J	J
30	×	Zn	Ξ	II,	I	I	x	Ħ	I	I	×	Ξ
35	B B NH	<b>&gt;-</b>	ເວ	CJ	CI	C	C1	ເວ	CJ	C	ប	C <sub>1</sub>
40		×	CJ	ប	ដ	CJ	C	ប៊	ប	ច	ច	CI
45	Tabelle 3	BapNr.	538	539	540	541	542	543	544	545	546	547

EP 0 456 063 A2

		اں												
5		Fp° C		снэ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	C2H5				H2-			, 1
10		R <sup>2</sup>		C2H5-0	(снз) 2сн-0-	C3H2-0~	C2H5-0	снз	C2H5	(CH3)2CH-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-CH <sub>2</sub> -	C2H5-CH-	-э <sup>є</sup> (єнэ)	(CH3)3C-CH2-
15														-
20		മ	СНЗ	снэ	снэ	снэ	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	СНЭ	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3
25		V	СНЗ	СНЗ	СНЗ	снз	снз	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$c_2H_5$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5
30		2 <sub>n</sub>	æ	æ	æ	æ	x	x	Ħ	н	×	ж	æ	x
35	(Bunz	¥	ប	CI	ü	<b>C1</b>	CJ	CJ	ເວ	ដ	CJ	ជ	ប	ច
40	(Fortset	×	C	CJ	CI	CJ	C	CI	CJ	C1	CI	C1	15	CJ
45	Tabelle 3 (Fortsetzung)	BspNr.	548	549	550	551	552	553	554	555	556	557	558	559

EP 0 456 063 A2

5	i c	Fp°C			\		m	CH3	m	4. S				
10			$\downarrow$	>	4		O CH <sub>3</sub>	(сн <sub>3</sub> )2сн-о	CH <sub>3</sub>	C2H5			2CH-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-CH <sub>2</sub> -
15	S	R2	U	C2H50	C2H50		C2H5-0	(CH <sub>3</sub> )	C3H7-0	C2H5-0-	CH3	C2HS	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(CH <sub>3</sub> )
20	1	æ	снз	снз	снз	снз	снэ	CH3	снз	снз	C2H5	C2HS	$c_2H_5$	$c_2H_5$
25	,	A	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	$c_2H_5$	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2HS	C2HS
30	ı	Zn	æ	H	H	r	I	æ	x	¤	H	×	æ	H
35		¥	c <sub>1</sub>	C1	C)	CJ	<b>C</b> 1	C1	C1	C1	c1	C1	C1	CI
40	rtsetzun		C1	<b>C</b> 1	CJ	C1	C1	ü	<u>.</u>	ជ	C1	C1	<b>C1</b>	<b>C1</b>
45	11e 3 (F	BspNr. X		•	•	J	•	-	-	-			-	-
	Tabe	Ввр	260	561	295	563	564	565	266	567	568	269	570	571

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	<i>1</i> 5	5
Tabelle 3 (Fortsetzung)	Fortsetz	(Bun				
BspNr.	×	<b>}</b> -	2 <sub>n</sub>	4	83	R <sup>2</sup> Fp <sup>0</sup> C
. 225	GJ	ü	æ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -сн-   сн <sub>3</sub>
573	ບ	C1	×	C2H5	C2H5	(сн <sub>3</sub> )3с-
574	C1	C	×	C2H5	C2H5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -
575	<b>C</b> 1	C1	×	C2H5	C2H5	$\Diamond$
576	CJ	C1	æ	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 0
277	ü	C)	æ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H50~0
578	CJ	<b>C1</b>	Ħ	C2H5	czHs	$\Diamond$
579	G 1	CJ	æ	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5-0-5H3
580	C1	C1	æ	C2H5	C2HS	сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-о~сн <sub>3</sub>
581	C1	C1	æ	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C3H7-0-7H3
582	C]	CJ	æ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5-0~C2H5

5		Fp⁰ C				1						>	٠	снз
10		R <sup>2</sup>	снэ	C2HS	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(CH3)5CH-CH2-	С <sub>2</sub> н5-сн- Сн <sub>3</sub>	-ɔ <sup>ɛ</sup> (ɛнɔ)	(CH3)3C-CH5-	$\bigcirc$	C2H50	C2H5O		C2H5-0~
15														
20		Ø	СН <sub>З</sub>	снз	CH3	снз	СНЗ	СНЗ	CH3	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снэ
25		A	C3H7	$c_3H_7$	C3H2	C3H2	C3H2	C3H7	C3H2	C3H2	C3H2	C3H2	C3H2	C3H2
30		$z_n$	×	I	Ħ	Ħ	x	¤	Ħ	π	I	Ħ	×	×
35	( Bunz	Y	c1	ជ	ប	ច	C1	Cl	CJ	c1	ü	CJ	C	CI
40	(Fortset	×	C1	CJ	CI	C1	C1	ដ	ប	C1	CJ	CJ	ü	CI
45	Tabelle 3 (Fortsetzung)	BspNr.	583	584	585	586	587	588	589	290	591	265	593	594

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	15	5
Tabelle 3 (Fortsetzung)	(Fortsetz	( Bun				
BepNr.	×	<b>,</b>	2 <sub>n</sub>	4	В	R <sup>2</sup> Fp°C
595	CJ	CJ	×	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	(сн3) 2сн-о- сн3
296	CJ	C1	Ħ	C3H2	снз	C3H7-0-CH3
597	CJ	C1	Ħ	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	C2H5-0~C2H5
598	CI	C1	Ħ	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	СНЗ
669	ü	CI	×	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СНЗ	C2H5
900	15	CI	I	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-
601	C1	CI	Ħ	i-C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	снз	(CH3)2CH-CH2-
209	ប	ប	Ħ	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СНЗ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -CH- CH <sub>3</sub>
603	ច	C	r	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СНЗ	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-
604	CI	C1	x	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -
605	ü	C1	Ħ	i-C3H7	снз	$\Diamond$
909	CJ	C1	I	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C	C2H50~0~		C2H5-0~CH3	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-о⁄сн <sub>3</sub>	c <sub>3</sub> H <sub>2</sub> -0-7H <sub>3</sub>	C2H5-0~C2H5	снэ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-сн <sub>2</sub> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> - CH- CH <sub>3</sub>
15		R <sup>2</sup>	J		ပ်'	2	ບິ	ບ້	๋	ů'	3	٣	υ'
20		В	снэ	снэ	· CH <sub>3</sub>	снз	снз	снэ	12 14-	12 14-	12)4-	12)4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -
25		A	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	-(CH <sub>2</sub> )4	- (CH	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub>	-(CH <sub>2</sub> )4	- (C			
30		Zn	Ħ	x	×	Ħ	×	ж	ж	H	æ	Ŧ	I
35	(bun	۲	CI	CI	CJ	C	CJ	CJ	C	ប៊	C	c1	C1
<b>40</b>	(Fortsetz	×	CJ	CI	CJ	CJ	C	CI	ច	CJ	ប	CJ	CJ
45	Tabelle 3 (Fortsetzung)	BspNr.	209	809	609	610	611	612	613	614	615	616	617
50													

EP 0 456 063 A2

10		R <sup>2</sup>	-ɔ <sup>ɛ</sup> (cH <sup>3</sup> )	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -	$\Diamond$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O	C2H5O	$\Diamond$	C2H5-0~CH3	∕о-нэ²(сн³)	C3H7-0-CH3	C2H5-0~C2H5
20		B	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-
25		A	·	·	·	·	·	·				
30		2 <sub>n</sub>	x	I	×	I	Ħ	æ	Ħ	н	Ħ	н
35	( Bunz	<b>&gt;-</b>	ច	c <sub>1</sub>	CI	CJ	C1	C1	CI	ü	C	CI
40	(Fortsetzung)	×	CI	C <sub>1</sub>	CJ	C1	CJ	ច	C1	C1	C1	C1
45	Tabelle 3	BspNr.	618	619	920	621	622	623	624	929	929	627
50												

		Fp° C												
5						121			' <sub>2</sub>			\ 9		CH3
10		R <sup>2</sup>	снз	C2H5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-сн <sup>2</sup> -	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -CH- CH <sub>3</sub>	- D= ( = HD)	(CH <sub>3</sub> )3C-CH <sub>2</sub> -		C2H50	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O		C2H5-0-
15														
20		В	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	(-HJ)-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
25		A												
30		$^{Z}_{n}$	Ħ	I	Ħ	x	Ħ	2	: II	æ	Ħ	x	π	Ħ
35	(Bu	<b>&gt;</b>	CJ	ដ	ជ	CI	ບີ	5	5 G	ເວ	ប	C	ប៊	CI
	(Fortsetzung)													
40	(Fort	×	C	CI	ដ	ប	ប៊	6	3 5	CI	ဌ	CJ	C	ប
45	Tabelle 3	BspNr.	628	629	630	631	. 932	(	634 4.	635	9E9	637	638	639

EP 0 456 063 A2

5		₽p° C	СНЭ		5 5												
Ĭ		(3)77(3)	О-но	CH <sub>3</sub>	C2H5			2	H3)3			2	H3)3			2	ო უ
10		R <sup>2</sup>	О-но²(€но)	C3H7-0~	C2HS-0	снз	CH <sub>3</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> C(CI	снз	CH <sub>3</sub>	CH(CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> C(CI	СНЗ	C2HS	сн(сн3)2	CH C2.H2
15																	
20		В	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	Ξ	Ħ	I	Ħ	Ξ	×	Ή	Ħ	I	x	H	Ξ
25		Α	0)-	0) -	0) -	x	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	x	H	x	ж
30		2 <sub>n</sub>	T.	x	x	6-C1	6-C1	6-C1	6-61	н	H	н	Ħ	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	€-СН <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>
35	( Bunz	Y	C1	ប៊	ច	CI	CJ	C	C	СНЗ	СНЭ	снз	СНЗ	СНЗ	CH3	снз	снз
40	(Fortsetzung)	×	<b>C</b> 3	ü	ប	C1	C1	C <sub>1</sub>	C]	снз	снз	снз	снз	снз	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 3	BspNr.	640	641	642	643	644	645	646	647	648	649	650	651	652	653	654

EP 0 456 063 A2

5 10		R <sup>2</sup> Fp <sup>0</sup> C	CH2-C(CH3)3	$(CH_2)_2O-C_2H_5$	$\Diamond$		снз	C2H5	СН(СН3)2	CH_C2H5	ch <sub>2</sub> c(ch <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\Diamond$
20		8	×	Ħ	Ħ	æ	X	Ħ	æ	Ξ	×	ж	I
25		K	Ħ	I	ĸ	x	СНЗ	СНЭ	СНЗ	снэ	CH <sub>3</sub>	снэ	снэ
30		Zn	€н⊃-9	<sup>€</sup> нэ-9	е-сн <sup>3</sup>	е-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	€н2-9
35	(gunz	<b>*</b>	снз	СН	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снэ	снз
40	(Fortset	×	СНЭ	СНЭ	снэ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снэ	снз	снз	снэ	СНЭ
45	Tabelle 3 (Fortsetzung)	BspNr.	655	929	259	658	629	099	661	662	663	664	999

EP 0 456 063 A2

		Fp⁰ C										
5						N	ID.	3)3	-C2H5			
10		R <sup>2</sup>		снз	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH(CH <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH C2H5	CH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\bigcirc$		сн <sub>з</sub> С2 <sup>н</sup> 5
15												
		Д	I	I	Ξ	×	Ξ	H	Ħ	I	Ħ	<b>=</b> =
20 25		٧	снз	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	ch(ch³)5	сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH(CH)2	СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН(СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
30		$^{2}_{n}$	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	€ +2-9	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	) EHD-9
35	( Bunz	Y	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	СНЗ	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>
40	(Fortset	×	снз	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	снэ	снз	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 3 (Fortsetzung)	BspNr.	999	299	899	699	029	671	672	673	674	675 676

		Fp° C								
10		R <sup>2</sup>	сн(сн <sup>3</sup> )2	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sup>2</sup> CH <sup>3</sup>	CH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\bigcirc$		сн <sub>з</sub> С <sub>2</sub> н <sub>5</sub>
15										
20		В	CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> H	СН3)2 Н	сн3)2 н	СН3)2 Н	сн <sub>3</sub> )2 н	СН3)2 Н	снз)2 н	-SCH <sub>3</sub> H
25		A	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн <sup>2</sup> сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH2CH(CH3)2	сн <sup>2</sup> сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	СН2СН(СН3)2	сн <sup>2</sup> сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>
30		Zn	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>
35	tzung)	*	CH3	снз	снз	CH3	снз	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>
40	(Fortsetzung)	×	CH3	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	СНЗ	снэ	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 3	BspNr.	677	678	. 629	680	681	. 289	683	684

50	45	40	35	25 30	20	15	10	5
Tabelle 3 (Fort		setzung)						
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	2 <sub>n</sub>	Y	В	R <sup>2</sup>		Fp° C
989	снэ	cH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>	×	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	3)2	
687	снэ	снз	6-CH3	(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -sсн <sub>3</sub>	×	CH C2H5	<sup>4</sup> 3 S <sup>H</sup> 5	
889	снэ	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>	н	CH <sub>2</sub> C(C	3H3)3	
689	CH <sub>3</sub>	CH3	6-CH <sub>3</sub>	(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -sсн <sub>3</sub>	н	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
069	снэ	CH <sub>3</sub>	€н <b>ጋ</b> -9	(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -sсн <sub>3</sub>	ж			
691	CH <sub>3</sub>	снэ	ено-9	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>	æ			
269	снз	H	6-CH <sub>3</sub>	снз	снз	CH3		
669	CH3	CH3	6-CH3	CH <sub>3</sub>	снз	$C_2H_5$		140
694	CH3	CH3	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	-нэ <sup>2</sup> (сн <sup>3</sup> )	CH-	161-163
969	СНЗ	СНЗ	€ −СН3	снз	cH <sub>3</sub>	(CH <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	(сн <sup>3</sup> ) <sub>2</sub> сн-сн <sub>2</sub> -	
969	снэ	снз	6-CH <sub>3</sub>	снз	снэ	C2HS-CH-	÷	98
						G	снз	

		1											
5		Fp° C						>		снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	C2H5
10		R <sup>2</sup>		-2 <sup>E</sup> (EH2)	(CH <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> C-CH <sup>2</sup> -		C2H50	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O		C2H5-0~	(снз) 2сн-о	C3H2-0-	C2H5-0
15													
20		В		СНЗ	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снэ	снэ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снэ	CH <sub>3</sub>	снз
25		A		сн <sub>з</sub>	снз	снз	снэ	снэ	снз	снз	снз	снз	снз
30		2n		6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€н⊃-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	tsetzung)	<b>,</b>		СНЭ	снз	снз	снз	снз	снэ	снз	CH3	СНЗ	CH3
40	(Fortsetz	×		CH <sub>3</sub>	снэ	снз	. CH3	снз	снз	снэ	снз	снэ	СНЭ
<b>4</b> 5	Tabelle 3 (For	BspNr.		269	869	669	700	701	702	703	704	202	. 902
- <del>-</del>	1		•	_	_	_	-	-					

EP 0 456 063 A2

		ol												
5		Fp°C										>	·	снз
10				C2H5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(CH3)2CH-CH2-	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -CH- C <sub>H3</sub>	-э <sup>Е</sup> (Енэ)	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -		C2H50	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O		C2H5-0-4C
		R <sup>2</sup>	снз	ບ	ô	õ	ບ	_	•					0
15		æ	снз	снэ	снэ	снз	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снэ	снз	снэ
20														
25		<	C2H5	C2H5	C2H5	$c_2H_5$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2HS	C2H5	C2H5	$c_{2H5}$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
30		2 <sup>n</sup>	е-сн <sup>3</sup>	e-cH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€ −СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>
35	(gunz	<b>&gt;</b>	I	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	СНЗ	СНЗ	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз
40	(Fortsetzung)	×	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снэ	снз
45	Tabelle 3 (Fo	BspNr.	707	708	709	710	711	712	713	714	715	716	717	718

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C	CH <sub>3</sub>	сн3	C2H5				-2-			42-	
10		R <sup>2</sup>	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-0-	C3H2-0	C2H5-0~	снз	C2H5	(CH3)2CH-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-сн <sup>2</sup> -	C2H5-CH- CH3	-э <sup>E</sup> (СНЭ)	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -	
15			ဌာ	_e	ၟႍႄ	<u>1</u> 5	ا5	<sup>[5</sup>	آد د	īv.	75	5	5
20		æ	СНЗ	CH3	. CH <sub>3</sub>	C2H5	C2HS	C2H5	C2HS	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5
25		A	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2HS	C2H5
30		$^{2}n$	е-сн <sup>3</sup>	€-сн3	е-сн <sup>3</sup>	<sup>Е</sup> нэ-9	е-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	<sup>6</sup> -сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	( Bunz	<b>*</b>	снз	снз	снз	r	снэ	CH3	СНЗ	снз	СНЗ	СНЭ	снэ
40	(Fortsetzung)	×	снэ	снэ	снэ	снз	CH3	снз	снз	снз	CH3	снз	снэ
45	Tabelle 3	BspNr.	719	720	721	722	723	724	725	726	727	728	729
50													

EP 0 456 063 A2

		01					e								
5		Fp° C	>	<b>&gt;</b>	J	СНЗ	-0-CH3	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>				-CH2-		
10		R <sup>2</sup>	C2H5O	C2H50		C2H5-0	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-0-	C3H2-0~	C2H5-0	CH3	C2H5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(CH3,2CH-CH2-	C2HS-CH-	CHO
15															
20		В	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЭ	СНЗ	
25		K	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H2	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C3H2	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	
30		2 <sub>n</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	€но-9	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>2</sub>	ено-9	6-CH <sub>3</sub>	€-сн3	6-сн3	
35	(bunz	*	снэ	снз	снз	снз	снз	снз	СНЗ	æ	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	снз	
40	(Fortsetzung)	×	снэ	СНЗ	снз	снз	CH3	снз	снз	CH CH CH CH CH CH CH CH CH CH CH CH CH C	CH3	CH3	CH3	снз	
45	Tabelle 3	BspNr.	730	731	732	733	734	735	736	737	738	739	740	741	
50															

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C		-21		\	<b>&gt;</b>		€H2∕	CH <sub>3</sub>	CH3	$\mathcal{L}_2$ H $_5$	
10		R <sup>2</sup>	-3 <sup>E</sup> (CH <sup>3</sup> )	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -		C2H5O	C2H50		C2H5-0	(сн <sup>3</sup> )5сн-0	C3H2-0~	C2H5-0	снз
15		В	снз	снз	снз	C2H5	снз	снз	снз	снз	снэ	снз	CH <sub>3</sub>
20		A	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СЗН7	C3H2	C3H7	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	СЗН7	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30		2 <sub>n</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	енэ-9	€н2-9	€н2-9	<sup>Е</sup> НЭ-9
35	( bunz	*	CH3	снз	CH <sub>3</sub>	снэ	снз	СН <sub>З</sub>	снз	снз	снз	СНЗ	I
40	(Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	CH3	снз	CH3	снз	снз	снз	снз
45	Tabelle 3	BspNr.	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752

EP 0 456 063 A2

5	Fp° C	1	,	l <sub>a</sub>		\		CH3
10	R <sup>2</sup>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> (CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	C2H5-CH- C2H5-CH- CH3	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-		$C_2H_5O$		2-14-5
15								
20	æ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	זכ
25	4	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	5
30	2 <sub>n</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	į
35 0 0 0	· -	3 G G	c ch CH3	CH <sub>3</sub>	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	į
& (Fortsetzung)	×	сн. Сн.	c H 3	CH <sub>3</sub>	снэ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	į
Tabelle 3	1 .	753 754	756	757 758	759	760	762	

		Fp°C	ену										
5		F.	<b>&gt;</b>	СНЭ	C2H5				l N			ا ا	
10		R <sup>2</sup>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-0/	C3H7-0	C2H5-0~2H5	CH <sub>3</sub>	C2HS	$(CH_3)_2CH$ -	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-сн <sup>2</sup> -	C2H5-CH- CH3	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -	$\Diamond$
15													
20		В	снз	СНЗ	снз	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -
25		A	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i) -	- (C	D) -	[D] -	: -	D) -	ار -	ฮ) -
30		Zn	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	€ - CH <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	€-сн3	6-СН3	<sup>Є</sup> но-9	е-сн <sup>3</sup>	6-снз
35	( bunz	٨	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	X.	СНЭ	CH3	снз	енэ	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз
40	(Fortsetzung)	×	снз	снэ	снз	СНЭ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз	снз	СНЗ	снз	снэ
45	Tabelle 3	BspNr.	764	765	766	767	768	692	270	771	772	773	774

EP 0 456 063 A2

		0					ဥ							
5		Fp° C	>	<b>&gt;</b>	Ţ	CH <sub>3</sub>	-0-CH3	CH <sub>3</sub>	C2H5			•	-CH2-	
10		R <sup>2</sup>	C2H50	C2H50		C2H5-0	(сн³) 2сн-0-	C3H7-0~	C2H5-0	снэ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-сн <sub>2</sub> -	C2H5-CH-   CH3
15														
20		В	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -			
25		4	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	•	r
30		Zn	6-CH <sub>3</sub>	€ +О- 9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€-CH³	6-CH <sub>3</sub>	€+СН <sup>3</sup>
35	(Sunz	<b>&gt;</b>	CH <sub>3</sub>	снэ	снз	cH <sub>3</sub>	снз	снз	СНЗ	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	СНЗ
40	(Fortset	×	снэ	снэ	снэ	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	снэ	снэ	снэ
45	Tabelle 3 (Fortsetzung)	BapNr.	775	776	777	778	779	780	781	782	783	784	785	786

EP 0 456 063 A2

5		Fp⁰ C		-CH2-		>	<b>&gt;</b>	Į.	Сн3	-0~CH3	CH <sub>3</sub>	$C_2H_5$
10		R <sup>2</sup>	-2E(EH2)	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -		C2H5O	C2H50		C2H5-0	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-0-	C3H7-0	C2H5-0
15												
20		æ	-(CH2)2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sup>2</sup> )2-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
25		A										
30		Zn	6-CH <sub>3</sub>	€н <b>ጋ</b> -9	6-CH <sub>3</sub>	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	tzung)	*	СНЗ	снэ	снз	снэ	CH3	CH3	снз	снз	снэ	снз
40	3 (Fortsetzung)	×	СНЭ	снэ	снэ	снэ	CH.3	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	СНЭ
45	Tabelle 3	BspNr.	787	788	789	790	791	792	793	794	295	962

Beispiel (III)

55

138 g (0,5 Mol) N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-valin werden in 500 ml Methanol suspendiert, mit 73 ml (0,55 Mol) Dimethoxypropan versetzt und nach Zugabe von 4,75 g (25 mmol) p-Toluolsulfonsäure-monohydrat und Dünnschicht-Chromatographie (DC)-Kontrolle unter Rückfluß erhitzt.

Nach Abrotieren des Lösungsmittels nimmt man den Rückstand in Methylenchlorid auf, wäscht mit Natriumhydrogencarbonat-Lösung, trocknet und rotiert ein.

Ausbeute: 127,6 g (= 88 % d.Th.)

Beispiel (Ila1)

20

25

30

35

55

58,8 g (0,5 Mol) L-Valin in 720 ml Wasser werden mit 10 g (0,25 Mol) NaOH-Plätzchen versetzt. Anschließend werden synchron 30 g (0,75 Mol) NaOh-Plätzchen in 150 ml Wasser und 98,2 g (0,5 Mol) Mesitylenessigsäurechlorid so zugetropft, daß die Temperatur 40 °C, nicht überschreitet. Nach 1 h wird bei 0-20 °C mit konz. Salzsäure angesäuert, das Produkt abgesaugt und i.Vak. bei 70 °C über Diphosphorpentoxid getrocknet.

Ausbeute: 138 g (= 100 % d.Th.) Fp. 140 °C.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe der Formel (I) eignen sich bei guter Pflanzenverträglichkeit und günstiger Warmblütertoxizität zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, insbesondere der Klasse Arachnida und der Ordnung Milben (Acarina), die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Artn sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp..

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe wirken nicht nur gegen Pflanzen-, Hygiene- und Vorratsschädlinge, sondern auch auf dem veterinärmedizinischen Sektor gegen tierische Parasiten (Ektoparasiten) wie Schildzecken, Lederzecken, Räudemilben, Laufmilben.

Sie sind gegen normalsensible und resistente Arten und Stämme, sowie gegen alle parasitierenden und nicht parasitierenden Entwicklungsstadien der Ektoparasiten wirksam.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe zeichnen sich durch eine hohe akarizide Wirksamkeit aus. Sie lassen sich mit besonders gutem Erfolg gegen pflanzenschädigende Milben, wie wie beispielsweise gegen die gemeine Spinnmilbe (Tetranychus urticae) einsetzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können weiterhin als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel

und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewendeten Menge ab.

Charakteristisch für die erfindungsgemäßen Verbindungen ist, daß sie eine selektive Wirksamkeit gegen monokotyle Unkräuter im Vor- und Nachlaufverfahren (Pre- und Posternergence) bei guter Kulturpflanzenverträglichkeit aufweisen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cynodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Saccharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Dikotyle Kulturen der Gattungen: Gossypium, Glycine, Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum, Ipomoea, Vicia, Nicotiana, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst-, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Dabei zeigen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe neben einer hervorragenden Wirkung gegen Schadpflanzen gute Verträglichkeit gegenüber wichtigen Kulturpflanzen, wie z. B. Weizen, Baumwolle, Sojabohnen, Citrusfrüchten und Zuckerrüben, und können daher als selektive Unkrautbekämpfungsmittel eingesetzt werden.

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-Treibgas, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid; als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kleselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylarylpolyglykol-Ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverlge, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden Herbiziden oder Fungiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können ferner in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv wirksam sein muß.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich auch zur Bekämpfung von Milben, Zecken usw. auf dem Gebiet der Tierhaltung und Viehzucht, wobei durch die Bekämpfung der Schädlinge bessere Ergebnisse, z.B. höhere Milchleistungen, höheres Gewicht, schöneres Tierfell, längere Lebensdauer usw. erreicht werden können.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geschieht auf diesem Gebiet in bekannter Weise wie durch orale Anwendung in Form von beispielsweise Tabletten, Kapseln, Tränken, Granulaten, durch dermale bzw. äußerliche Anwendung in Form beispielsweise des Tauchens (Dippen), Sprühens (Sprayen), Aufgießens (pour-on and spot-on) und des Einpuderns sowie durch parenterale Anwendung in Form beispielsweise der Injektion sowie ferner durch das "feed-through"-Verfahren. Daneben ist auch eine Anwendung als Formkörper (Halsband, Ohrmarke) möglich.

Bei den im folgenden aufgeführten biologischen Beispielen wurden folgende Verbindungen als Vergleichssubstanzen eingesetzt:

A)

35

45

40 bekannt aus DE-A 2 361 084 und US-A 4 632 698 B)

50 bekannt aus DE-A 2 361 084 und US-A 4 632 698
 C)

bekannt aus DE-A 2 361 084 und US-A 4 632 698

10 Beispiel A

5

15

20

30

35

45

50

Phaedon-Larven-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Meerrettichblattkäfer-Larven (Phaedon cochleariae) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Käfer-Larven abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Käfer-Larven abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik:

(1), (2), (32), (40), (278), (280), (290), (299).

Beispiel B

Plutella-Test

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Lösungsmittel: Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen der Kohlschabe (Plutella maculipennis) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Raupen abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (1), (32), (283), (299).

Beispiel C

Nephotettix-Test

Lösungsmittel: 7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Reiskeimlinge (Oryza sativa) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Larven der Grünen Reiszikade (Neophotettix cincticepa) besetzt, solange die Keimlinge noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Zikaden

abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Zikaden abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (1), (32), (43), (290), (292), (299), (301).

#### 5 Beispiel D

#### Pre-emergence-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät und nach 24 Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant.
Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge
des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in %
Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrollen. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle

100 % = totale Vernichtung

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (32), (281), (283).

#### Beispiel E

25

20

10

### Post-emergence-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Mit der Wirkstoffzubereitung spritzt man Testpflanzen, welche eine Höhe von 5 - 15 cm haben so, daß die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen pro Flächeneinheit ausgebracht werden. Die Konzentration der Spritzbrühe wird so gewählt, daß in 2000 I Wasser/ha die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen ausgebracht werden. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle

100 % = totale Vernichtung

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (32), (281), (283).

#### Beispiel F

#### 45 Tetranychus-Test (OP-resistent)

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit 50 der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit emulgatorhaltigem Wasser auf die gewünschten Konzentrationen.

Bohnenpflanzen (Phaseolus vulgaris), die stark von allen Entwicklungsstadien der gemeinen Spinnmilbe oder Bohnenspinnmilbe (Tetranychus urticae) befallen sind, werden mit einer Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration tropfnaß gespritzt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Wirkung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (281), (283).

### Patentansprüche

15

25

30

35

40

55

#### 1. 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I)

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff oder für die Gruppen -CO-R<sup>1</sup>, -CO-O-R<sup>2</sup> oder für E<sup>e</sup> steht, in welchen

20 R<sup>1</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann,

gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Cycloalkyl steht,

A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen-, Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht.

B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebungen sind einen Carbocyclus bilden und

E® für ein Metallionäquivalent oder einen Ammoniumion steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

2. 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

X für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl steht,

Z für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,

45 n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

-CO-R1 (lb) oder -CO-O-R2 (lc)

oder E<sup>®</sup> (Id)

steht, in welchen

R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl,

C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl und Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann, steht,

		für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-, $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-, $c_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl-, $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl;
5		für gegebenenfalls durch Halogen-, $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-, $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl-, $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl steht,
		für gegebenenfalls durch Halogen- und C₁-C₀-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,
10		für gegebenenfalls durch Halogen- und $C_1\text{-}C_6\text{-}Alkyl\text{-}substituiertes}$ Phenoxy- $C_1\text{-}C_6\text{-}alkyl\text{-}steht,}$
		für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-substituiertes Hetaryloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl steht,
15	R <sup>2</sup>	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl, $C_2$ - $C_{20}$ -Alkenyl, $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl, $C_1$ - $C_8$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl steht,
20	A	für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen steht, für Wasserstoff oder gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C <sub>1</sub> -C <sub>12</sub> -Alkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>8</sub> -Alkenyl, C <sub>3</sub> -C <sub>8</sub> -Alkinyl, C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>8</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -
20		C <sub>8</sub> -Polyalkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>8</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkylthio-C <sub>2</sub> -C <sub>8</sub> -alkyl, Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Halogen, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl-C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy, Nitro substituiertes Aryl, Hetaryl oder Aryl-C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl steht,
25	В,	für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes oder verzweigtes C <sub>1</sub> -C <sub>12</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>8</sub> -Alkoxyalkyl steht, oder
	A und B	gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind einen 3-8 gliedrigen Ring bilden oder
30	E•	für einen Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht
00		sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).
;		din-2,4-dion-Derivat der Formel (I) gemäß Anspruch 1 oder 2, in welcher
35	X Y	für C₁-C₄-Alkyl, Halogen, C₁-C₄-Alkoxy steht, für Wasserstoff, C₁-C₄-Alkyl, Halogen, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₂-Halogenalkyl steht,
00	ż	für C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl, Halogen, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy steht,
	n	für eine Zahl von 0-3 steht,
	R	für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel
40		-CO-R1 (lb), -CO-O-R2 (lc) oder E <sup>®</sup> (ld)
		steht, in welchen
	R¹	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C <sub>1</sub> -C <sub>16</sub> -Alkyl, C <sub>2</sub> -C <sub>16</sub> -Alkenyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -
45		Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl und Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,
50		für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl steht,
		für gegebenenfalls durch Halogen-, $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-, $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy-, $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl-, $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht,
55		für gegebenenfalls duch Halogen- und C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,
55		gegebenenfalls für durch Halogen- und C1-C4-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C1-C5-alkyl

5	R²	für gegebenfalls durch Halogen, Amino und $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-substituiertes Hetaryloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes $C_1$ - $C_1$ -Alkyl, $C_2$ - $C_1$ -Alkenyl, $C_1$ - $C_1$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro-, $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy-, $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl-substituiertes Phenyl steht,
10	Α	für Wasserstoff gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzwelgtes C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Alkenyl, C <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> -Alkinyl, C <sub>1</sub> -C <sub>8</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Polyalkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>8</sub> -Alkylthio-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann oder geebenen-
15	B A und B	falls durch Halogen-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-,C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Halogenalkyl-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-Nitro , substituiertes Aryl, Hetaryl oder Aryl-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl steht, für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C Alkoxyalkyl steht oder gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind einen 3-7-gliedrigen
20	E*	Ring bilden und für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
		sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).
		lin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1 bis 3, in welcher
		für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,
25	X	or Metry, Ediyi, Propyi, Priopyi, 1 doi, Orior, Broad Buttle i-Ruttle tort -Ruttle Fluor Chlor
	Υ	für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tertButyl, Fluor, Chlor,
		Brom, Methoxy, Ethoxy und Trifluormethyl steht,
	Z	für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tertButyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und
		Ethoxy steht,
30	n	für eine Zahl von 0-3 steht,
	R	für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel
	• •	
		-CO-R¹ (lb), -CO-O-R² (lc) oder E® (ld)
		A La La Aldren
35		steht, in welcher
	R¹	für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes: C <sub>1</sub> -C <sub>14</sub> -Alkyl, C <sub>2</sub> -C <sub>14</sub> -Alkenyl,
		$C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_4$ -Alkylthio- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_4$ -Polyalkoxyl- $C_2$ - $C_4$ -alkyl und Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,
40		and the state of t
		für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl-, Trifluormethoxy-, Nitro- substituiertes Phenyl steht,
45		für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy-substituiertes Phenyl-C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -alkyl steht,
		für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl und Pyrazolyl steht,
50		für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkylsteht,
55	R²	für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Amino-, Methyl-, Ethyl-, substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl und Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes $C_1$ - $C_1$ -Alkyl, $C_2$ - $C_1$ -Alkenyl, $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_4$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl steht

oder

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Nitro-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Trifluormethyl-substituiertes Phenyl steht,

- für Wasserstoff gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatomen unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, iso-Propyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Trifluormethyl-, Nitro substituiertes Aryl, Pyridin, Imidazol, Pyrazol, Triasol, Indol, Thiazol oder
- B für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyalkyl steht, oder
- A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind ein 3-6 gliedrigen Ring bilden, und
- E

  für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel I.
- 5. Verfahren zur Herstellung von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivaten der (I)

in welcher

Α

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht.

n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff oder für die Gruppen

-CO-R1, -CO-O-R2

steht, in welchen

- R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und
- für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,
- A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, , Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl-, Haloalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,
- B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

oder worin

- A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind einen Carbocyclus bilden und
- E° für einen Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht, dadurch gekennzeichnet,
- daß man zum Erhalt von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dionen bzw. deren Enolen der Formel (la)

in welcher A, B, C, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, (A)

N-Acylaminosäureester der Formel (II)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

und

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

R3 für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert, (B)

oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (lb)

$$\begin{array}{c|c}
R^{1}-C-O & X \\
\hline
R & Z_{n}
\end{array}$$
(1b)

in welcher A, B, X, Y, Z, R1 und n die oben angegebene Bedeutung haben,

Verbindungen der Formel (la),

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,
 α) mit Säurehalogeniden der allgemeinen Formel (III)

10

15

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat

und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

oder

β) mit Carbonsäureanhydriden der allgemeinen Formel (IV)

R1-CO-O-CO-R1 (IV)

in welcher

R<sup>1</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt,

(C)

25

30

20

oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (Ic)

 $\begin{array}{c|c}
R^{2}O-C-O & X \\
\hline
R & Z_{n}
\end{array}$ (Ic)

35

in welcher

A, B, C, X, Y, Z, R<sup>2</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,

40

Verbindungen der Formel (la)

45

50

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Chlorameisensäureester der allgemeinen Formel (V)

55

R2-O-CO-CI (V)

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat, gegebenenfals in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (Id)

in welcher X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben,

Verbindungen der Formel (la)

in welcher X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Metallhydroxiden oder Aminen der allgemeinen Formeln (VI) und (VII)

Me<sub>s</sub>OH<sub>t</sub> (VI)

$$R^{5}$$
  $R^{4}-N-R^{6}$  (VII)

40 in welchen

5

10

15

20

25

30

45

Me für ein- oder zweiwertige Metallionen,

s und t für die Zahl 1 und 2 und

R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl

stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

- 6. Insektizide, akarizide und herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivat der Formel (I).
- 7. Verfahren zur Bekämpfung von Insekten und/oder Spinnentieren und/oder Unkräutern, dadurch gekennzeichnet, daß man 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) auf Insekten und/oder Spinnentieren und/oder Unkräutern und/oder deren Lebensraum einwirken läßt.
- 8. Verwendung von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivaten der Formel (I) zur Bekämpfung von Insekten und/oder Spinnentieren und/oder Unkräutern.
  - 9. Verfahren zur Herstellung von insektiziden und/oder akariziden und/oder herbiziden Mitteln, dadurch

gekennzeichnet, daß man 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.



(1) Veröffentlichungsnummer: 0 456 063 A3

### (12)

### **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 91106870.8

2 Anmeldetag: 27.04.91

(i) Int. CI.5: **C07D** 207/38, C07D 209/54, C07D 207/408, C07D 403/12, C07D 207/404, C07D 405/12, A01N 43/36

Priorität: 10.05.90 DE 4014941 08.03.91 DE 4107394

Weröffentlichungstag der Anmeldung: 13.11.91 Patentblatt 91/46

 Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL

 Veröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 08.07.92 Patentblatt 92/28

71 Anmelder: BAYER AG

W-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

2 Erfinder: Krauskopf, Birgit, Dr. Kicke 19 W-5060 Bergisch Gladbach 1(DE) Erfinder: Lürssen, Klaus, Dr. August-Klerspel-Strasse 151 W-5060 Bergisch Gladbach(DE) Erfinder: Santel, Hans-Joachim, Dr.

Gruenstrasse 9a

W-5090 Leverkusen 1(DE) Erfinder: Schmidt, Robert R., Dr. Im Waldwinkel 110

W-5060 Bergisch Gladbach(DE)

Erfinder: Wachendorff-Neumann, Ulrike, Dr.

Kriescherstrasse 81 W-4019 Monheim(DE) Erfinder: Fischer, Reiner, Dr. Nelly-Sachs-Strasse 23 W-4019 Monheim 2(DE)

Erfinder: Erdelen, Christoph, Dr.

Unterbuescherhof 22 W-5653 Leichlingen 1(DE)

(54) 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate.

(57) Es werden neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der allgemeinen Formel (I)

bereitgestellt, in welcher

für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht, X

Υ für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0-3 steht, n

für Wasserstoff oder für die Gruppen R

-CO-R1, -CO-O-R2 oder E® steht, in welchen

R١ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,

für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Ha-Α logen substituiertes Alkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Hetero-

atome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen-, Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,

B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

#### oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind ei-

nen Carbocyclus bilden und

für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Die neuen Verbindungen der Formel (I) besitzen eine hervorragende herbizide, insektizide und akarizide Wirksamkeit.

## EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

EP 91 10 6870

	EINSCHLAGIC	E DOKUMENTE		
Kategorie	Keunzeichnung des Dokum der maßgebli	ents mit Angabo, soweit erforderlich, eben Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. CL5)
D,Y	US-A-4 632 698 (UNION C	CARBIDE CORPORATION) 30.	1-9	C07D207/38
-•-	Dezember 1986	•		C07D209/54
	Beispiel II. Spalte 7:	Verbindungen 1-18 in		C07D207/4D8
- 1	Tabelle I	761 5 111 Can 2 as 111		C07D403/12
	* Spalte 4, Zeile 55 -	Snalte 5 7eile 34 *		C07D207/404
- 1	* Spalte 5, Zeile 59 -	•		C07D405/12
ļ	" Sperce 5, Zerre 55 -	-	1	AD1N43/36
Y	US-A-3 272 842 (ELI LI	LLY AND COMPANY) 13.	1-9	•
	September 1966	·		
	Beispiel 2 ; Anspruch	4		
	* Spalte 3, Zeile 23 -			
l	* Spalte 3, Zeile 43 -			
	* Spalte 4, Zeile 5 - 2			
	Specie 4, zerie 5 - 4	-		
Y	WO-A-8 804 652 (NIPPON	SODA CO., LTD.) 30. Juni	1-9	
	1988			
	* das ganze Dokument *		[	
		-		
P,Y	EP-A-0 377 893 (BAYER	NG) 18, Juli 1990	1-9	
	* das ganze Dokument *			
		-	1	RECHERCHIERTE
P.Y	EP-A-0 415 185 (BAYER	NG) 6, Marz 1991	1-9	SACHGEBIETE (Int. CL5
	* das ganze Dokument *			
		<del></del>		C07D
P,Y	EP-A-0 423 482 (BAYER	MG) 24. April 1991	1-9	AO1N
•	* das ganze Dokument *	-, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -		
		-	i 1	
D.A	DE-4-2 361 084 (UNTON 0	ARBIDE CORPORATION) 20.	1-9	
<b>"</b>	Junt 1974	240252 55.0 5.0 1.2 1.7 25.	1 1	
	* das ganze Dokument *			
			1 1	
Dar w	rtiesende Berberckenbericht zum	de für alle Patentansprüche erstellt	1	
Pet 40	Richardsont	Abschinderung er Becheche		Prefer
			HADT	RAMPE G.W.
	MUENCHEN	07 MAI 1992	i MAKI	NTT C U. V.

EPO FORM LSC CLAS (Posts)

- X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derseiben Kategorie A: technologischer Hintergrund O: aichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur

- it er Ertindung zugründe liegende i noorten ouw E:
   it iteres Patentolonment, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
   D: in der Anmeldung angeführtes Dokument
   L: ans andera Gründen angeführtes Dokument
- & : Mitglied der gielchen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument